

(10)日本国特許庁 (JP)

## (12) 特許公報 (B2)

(11)特許出願公告番号

特公平6-75172

(24) (44)公告日 平成6年(1994)9月21日

(51)Int.Cl<sup>5</sup>G 03 C 7/305  
7/32  
7/42

識別記号

序内整理番号

F I

技術表示箇所

発明の数 2 (全 83 頁)

(21)出願番号

特願昭62-39081

(22)出願日

昭和62年(1987)3月4日

(65)公開番号

特開昭63-214752

(43)公開日

昭和63年(1988)9月7日

(71)出願人

999999999

富士写真フィルム株式会社  
神奈川県南足柄市中沼210番地

(72)発明者

坂上 康

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内

(73)発明者

南嶋 喬司

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内

審査官 原 雄司

(50)【発明の名称】 ハロゲン化銀写真感光材料及びその処理方法

1

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】支持体上に少なくとも一層の感光性ハロゲン化銀乳剤層を有するハロゲン化銀写真感光材料において、下記一般式(1)で表わされる漂白促進剤放出型カブラーを含有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

一般式(1)

$A - (L_1)_w - B - (L_2)_z - Z$   
 式中、Aは現像主葉酸化体との反応により、 $(L_1)_w - B - (L_2)_z - Z$ との結合が開裂する基を表わし、 $L_1$ はAより開裂後 $B - (L_2)_z - Z$ との結合が開裂する基を表わし、Bは $A - (L_1)_w$ より開裂した後、現像主葉酸化体と反応して $(L_1)_w - Z$ との結合が開裂する基を表わし、 $L_2$ はBより開裂した後Zとの結合が開裂する基を表わし、Zは $A - (L_1)_w - B - (L_2)_z$ より開裂後、漂白促進作用を示す基を表わす。 $w$ および $z$ は0または1を表わす。

2

【請求項2】支持体上に少なくとも一層の感光性ハロゲン化銀乳剤層を有し、下記一般式(1)で表わされる漂白促進剤放出型カブラーを含有するハロゲン化銀写真感光材料を発色現像後、水洗することなしに漂白定着浴中で処理することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料の処理方法。

一般式(1)

$A - (L_1)_w - B - (L_2)_z - Z$   
 式中、Aは現像主葉酸化体との反応により、 $(L_1)_w - B - (L_2)_z - Z$ との結合が開裂する基を表わし、 $L_1$ はAより開裂後 $B - (L_2)_z - Z$ との結合が開裂する基を表わし、Bは $A - (L_1)_w$ より開裂した後、現像主葉酸化体と反応して $(L_1)_w - Z$ との結合が開裂する基を表わし、 $L_2$ はBより開裂した後Zとの結合が開裂する基を表わし、Zは $A - (L_1)_w - B - (L_2)_z$ より開裂後、漂白促進作用を示す基を表わす。 $w$ および $z$ は0または1を表わす。

(2)

特公平6-75172

3

はA-(L<sub>1</sub>), -B-(L<sub>2</sub>)より開裂後、漂白促進作用を示す基を表わす。vおよびwは0または1を表わす。

## 【発明の詳細な説明】

## (産業上の利用分野)

本発明は、漂白促進剤放出型カブラーを含むハロゲン化銀写真感光材料に関する。

## (従来の技術)

漂白工程を含む方法によつて色素像を形成するのに有用な写真材料は公知でありかつ市場で使用されている。このような材料および方法は、例えばザ・テオリー・オブ・ザ・フォトグラフィック・プロセス (The Theory of the Photographic Process)、第4版、T.H.James編集、462～463頁および335～361頁に記載されている。このような写真材料に漂白促進剤放出型カブラーを使用することは、Research Disclosure、1973年、Item No.11449および特開昭61-201247号に記載されている。

しかしながら、これらの漂白促進剤放出型カブラーの離脱基である漂白促進剤は、現像液が未使用の状態ではある程度の効果を有するが、現像液等が漂白液、漂白定着液にもちこまれた通常のランニング状態では漂白促進効果がかなり劣化することを見出した。

この現象は以下のように考えられる。

現像液中で漂白促進剤離脱カブラーから離脱されて漂白剤は、現像液に吸着する。この場合の活性種はチオール又はジスルフィド体ということができるが、いずれか特定することはむずかしい。がチオールは空気酸化等によつてジスルフィドを生成する(特にアルカリ溶液中で速い)ことが知られており(日本化学会編「新実験化学講座 第14巻」p1735、丸善(1978))、現像処理中にはジスルフィドになつているのではないかと推察される。

さて、生成した脱銀促進剤であるチオール又はジスルフィドは現像液中に存在する亜硫酸イオンによつて攻撃をうけチオールスルホネートを生成することが知られている(L.C.Schoreeter "Sulfur Dioxide", p.145, Pergamon Press (1966)に記載がある)。よつて、前述のようにランニング状態において漂白促進効果が劣化することは現像液から漂白液に持ちこまれた亜硫酸イオンによつてチオール、もしくはジスルフィドがチオールスルホネートイオンになり、現像液への吸着力をうしなつてしまふことに原因があると考えられる。

よつて、これら公知の漂白促進剤放出カブラーは実際のランニング状態での漂白促進効果が不十分であり、更に\*

4

\* 改良が望まれていた。

又、カツブリング位置にオオエーテル基を有するカブラーは、例えば米国特許第3,227,554号、同4,293,691号に記載されている。これらのカブラーはいわゆるDIRカブラー、2当量カブラーとしては有用であるが、漂白促進効果としては不充分であり、むしろ悪化させるものもある。

## {発明が解決しようとする問題点}

従つて本発明の目的は、

10 第1にランニング状態においても漂白促進効果が劣化しない新規な漂白促進剤離脱カブラーを提供することである。

第2に銀漂白速度が速く、迅速処理が可能なハロゲン化銀カブラー写真感光材料の処理法を提供することである。

## {問題点を解消するための手段}

上記の目的は、

(1) 支持体上に少なくとも一層の感光性ハロゲン化銀乳剤層を有するハロゲン化銀写真感光材料において、下記一般式(1)で表わされる漂白促進剤放出型カブラーを含有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

および

(2) 支持体上に少なくとも一層の感光性ハロゲン化銀乳剤層を有し、下記一般式(1)で表わされる漂白促進剤放出型カブラーを含有するハロゲン化銀写真感光材料を、発色現像後、水洗することなしに漂白定着浴中で処理することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料の処理方法

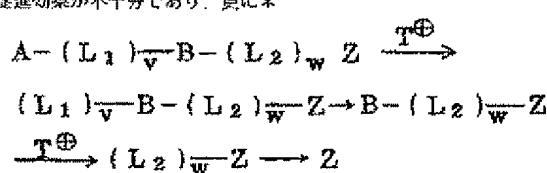
によつて達成された。

## 30 一般式(1)

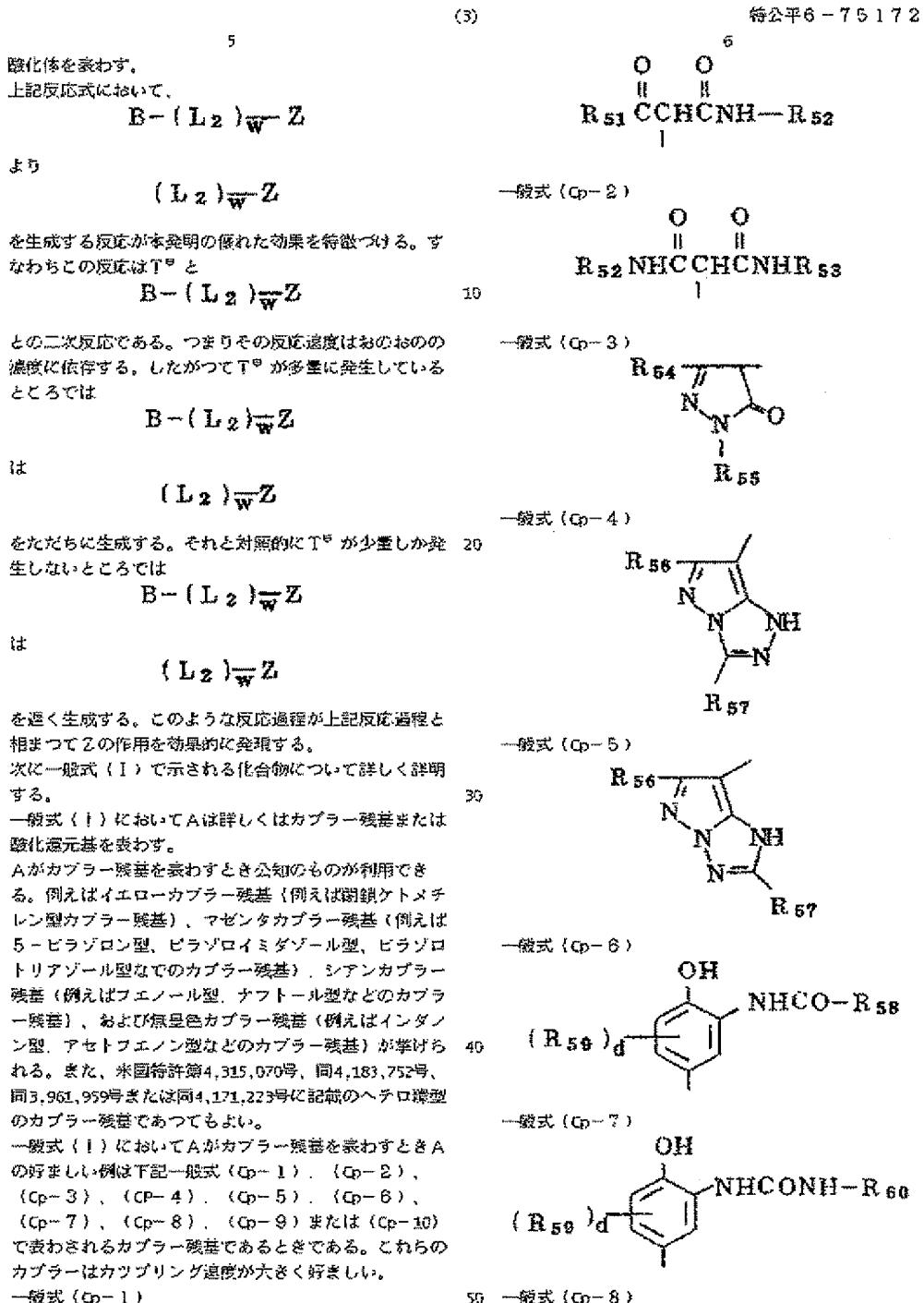
A-(L<sub>1</sub>), -B-(L<sub>2</sub>), -Z

式中、Aは現像主葉酸化体との反応により、(L<sub>1</sub>), -B-(L<sub>2</sub>), -Zとの結合が開裂する基を表わし、L<sub>1</sub>はAより開裂後B-(L<sub>2</sub>), -Zとの結合が開裂する基を表わし、BはA-(L<sub>1</sub>), より開裂した後、現像主葉酸化体と反応して(L<sub>1</sub>), -Zとの結合が開裂する基を表わし、L<sub>2</sub>はB-(L<sub>1</sub>), -B-(L<sub>2</sub>), より開裂後漂白促進作用を示す基を表わす。vおよびwは0または1を表わす。

40 一般式(1)で表わされる化合物が現像時にZを放出する反応過程は下記の反応式によつて表わされる。



式中、A,L<sub>1</sub>、B,L<sub>2</sub>、Z、vおよびwは一般式(1)に59において説明したのと同じ意味を表わし、T<sup>⊕</sup>は現像主葉



(4)

特公平6-75172

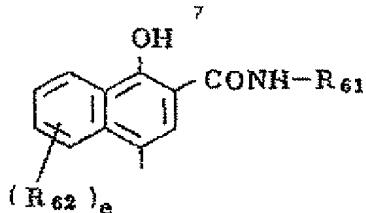
8

\* 上式においてカツブリング位より派生している自由結合  
手は、カツブリング離脱基の結合位置を表わす。

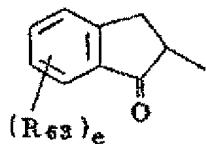
上式において、 $R_{11}$ 、 $R_{12}$ 、 $R_{13}$ 、 $R_{14}$ 、 $R_{15}$ 、 $R_{16}$ 、 $R_{17}$ 、 $R_{18}$ 、 $R_{19}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{21}$ または $R_{22}$ が耐塩基性基を含む場合、それは炭素数の総数が8ないし40、好きしくは10ないし30になるよう選択され、それ以外の場合、炭素数の総数は15以下が好ましい。ビス型、テロマー型またはポリマー型のカブラーの場合には上記の置換基のいずれかが二個基を表わし、繰り返し単位などを連結する。この場合には炭素数の範囲は規定外であつてもよい。

以下に $R_1$ ～ $R_{22}$ 、 $d$ および $e$ について詳しく説明する。  
以下で $R_{11}$ は脂肪族基、芳香族基または複素環基を表わし、 $R_{12}$ は芳香族基または複素環基を表わし、 $R_{13}$ 、 $R_{14}$ および $R_{15}$ は水素原子、脂肪族基、芳香族基または複素環基を表わす。

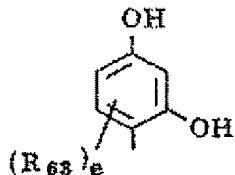
$R_{16}$ は $R_{11}$ と同じ意味を表わす。 $R_{17}$ および $R_{18}$ は各々 $R_{12}$ と同じ意味を表わす。 $R_{19}$ は $R_{13}$ と同じ意味の基。



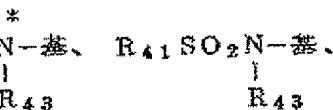
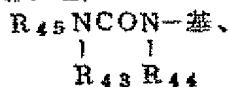
一般式 (Gp-9)



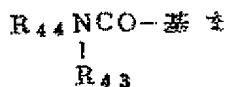
一般式 (Gp-10)



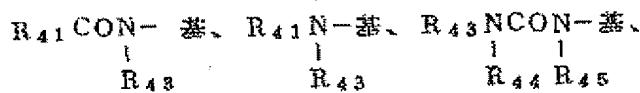
20

 $R_{41}$ S-基、 $R_{41}$ O-基、

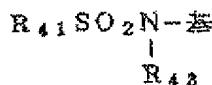
\* または $N \equiv C$ -基を表わす。 $R_{41}$ は $R_{41}$ と同じ意味を表わす。 $R_{45}$ および $R_{44}$ は各々 $R_{41}$ 基と同じ意味の基、 $R_{41}$ S-基、 $R_{41}$ O-基。

 $R_{44}$ OOC-基、

\*



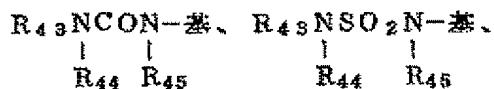
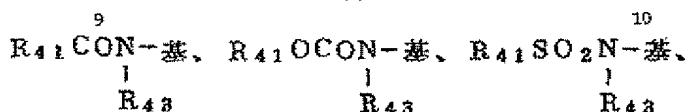
または



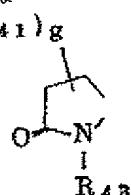
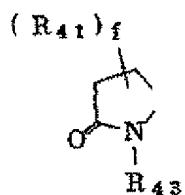
を表わす。 $R_{41}$ は $R_{41}$ と同じ意味の基を表わす。 $R_{43}$ は $R_{41}$ と同じ意味の基。

(S)

特公平6-75172

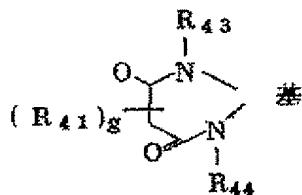


$R_1, O$ -基、 $R_1, S$ -基、ハロゲン原子または  
 $R_{41}N$ -基



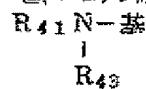
\*を表わす。dはりないし3を表わす。dが複数のとき複数個の $R_{43}$ は同じ置換基または異なる置換基を表わす。  
またそれぞれの $R_{43}$ が2価基となつて連結し、環状構造を形成してもよい。環状構造を形成するための2価基の例としては

または

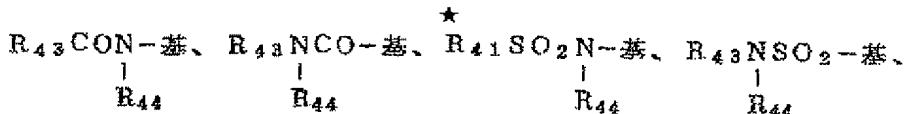


\*が挙げられる。ここでdはりないし4の整数、gはりないし2の整数、を各々表わす。 $R_1$ は $R_{41}$ と同じ意味の基を表わす。 $R_{41}$ は $R_{41}$ と同じ意味の基を表わす。 $R_2$ は $R_{41}$ と同じ意味の基。 $R_1, CONH$ -基、 $R_1, OCONH$ -基、 $R_1, SO_2N$ -基、

$R_1, O$ -基、 $R_1, S$ -基、ハロゲン原子または



★を表わす。 $R_1$ は $R_{41}$ と同じ意味の基。



$R_1, SO_2$ -基、 $R_1, OCO$ -基、 $R_1, O-SO_2$ -基、ハロゲン原子、エトロ基、シアノ基または $R_1, CO$ -基を表わす。eはりないし4の整数を表わす。複数個の $R_{43}$ または $R_{44}$ があるとき各々同じものまたは異なるものを表わす。  
上記において脂肪族基とは炭素数1~32、好ましくは1~22の飽和または不飽和、鎖状または環状、直鎖または分歧、置換または無置換の脂肪族炭化水素基である。代

表的な例としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソブロピル基、ブチル基、(1)-ブチル基、(1)-ブチル基、(1)-アミル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、2-エチルヘキシル基、オクチル基、1,1,2,3-テトラメチルブチル基、デシル基、ドデシル基、ヘキサデシル基、またはオクタデシル基が挙げられる。  
芳香族基とは炭素数6~20、好ましくは置換もしくは無

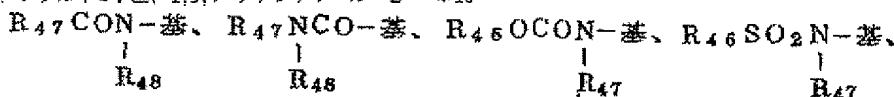
(6)

特公平6-75172

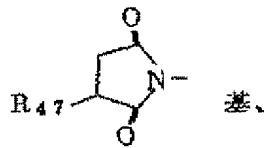
11

置換のフェニル基、または置換もしくは無置換のナフチル基である。

複素環基とは炭素数1~20、好ましくは1~7の、複素原子として窒素原子、酸素原子もしくはイオウ原子から選ばれる、好ましくは3員ないし8員環の置換もしくは無置換の複素環基である。複素環基の代表的な例としては2-ビリジル基、4-ビリジル基、2-チエニル基、2-フルル基、2-イミダゾリル基、ピラジニル基、2-ビリミジニル基、1-イミダゾリル基、1-インドリル基、フタルイミド基、1,3,4-テアシアゾール-2-基<sup>10</sup>



$R_{47}$ と同じ意味の基。



$R_{47}$ COO-基、 $R_{47}$ OCO-基、シアノ基またはニトロ基が挙げられる。ここで $R_{47}$ は脂肪族基、芳香族基、または複素環基を表わし、 $R_{46}$ 、 $R_{47}$ および $R_{48}$ は各々脂肪族基、芳香族基、複素環基または水素原子を表わす。脂肪族基、芳香族基または複素環基の意味を前に定義したのと同じ意味である。

次に $R_{41}$ ~ $R_{43}$ 、dおよびeの好ましい範囲について説明する。

$R_{41}$ は脂肪族基または芳香族基が好ましい。 $R_{42}$ 、 $R_{43}$ および $R_{44}$ は芳香族基が好ましい。 $R_{41}$ は $R_{41}$ CONH-基、または

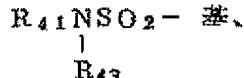


が好ましい。 $R_{42}$ および $R_{43}$ は脂肪族基。 $R_{42}$ O-基、または $R_{42}$ S-基が好ましい。 $R_{43}$ は脂肪族基または芳香族基が好ましい。一般式(Cp-6)において $R_{43}$ はクロール原子、脂肪族基または $R_{43}$ CONH-基が好ましい。dは1または2が好ましい。 $R_{44}$ は芳香族基が好ましい。一般式(Cp-7)においてdは $R_{44}$ CONH-基が好ましい。一般式(Cp-7)においてdは1が好ましい。 $R_{44}$ は脂肪族基または芳香族基が好ましい。一般式(Cp-8)においてeは0または1が好ましい。 $R_{44}$ としては $R_{44}$ OCON

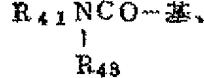
\* イル基、ベンゾオキサゾール-2-イル基、2-キノリル基、2,4-ジオキソ-1,3-イミダゾリジン-5-イル基、2,4-ジオキソ-1,3-イミダゾリジン-3-イル基、スクシンイミド基、フタルイミド基、1,2,4-トリアゾール-2-イル基または1-ビラゾリル基が挙げられる。

前記脂肪族炭化水素基、芳香族基および複素環基が置換基を有するとき代表的な置換基としては、ハログン原子、 $R_4$ O-基、 $R_4$ S-基。

H-基、 $R_{41}$ CONH-基、または $R_{41}$ SO<sub>2</sub>NH-基が好ましくこれらの置換位置はナフトール環の5位が好ましい。一般式(Cp-9)において $R_{41}$ としては $R_{41}$ CONH-基、 $R_{41}$ SO<sub>2</sub>NH-基、



$R_{41}$ SO<sub>2</sub>-基、



ニトロ基またはシアノ基が好ましい。

一般式(Cp-10)において $R_{41}$ は



$R_{43}$ OCO-基または $R_{43}$ CO-基が好ましい。

次に $R_{41}$ ~ $R_{43}$ の代表的な例について説明する。

$R_{41}$ としては(t)-ブチル基、4-メトキシフェニル基、フェニル基、3-[2-(2,4-ジメチルフエノキシ)ブタンアミド]フェニル基、4-オクタデシルオキシフェニル基またはメチル基が挙げられる。 $R_{42}$ および $R_{43}$ としては

2-クロロ-5-ドデシルオキシカルボニルフェニル基、2-クロロ-5-ヘキサデシルカルボニミドフェニル基、2-クロロ-5-テトラデカシアンアミドフェニル基、2-クロロ-5-[4-(2,4-ジメチルフエノキシ)ブタンアミド]フェニル基、2-クロロ-5-[2-(2,4-ジメチルフエノキシ)ブタンアミド]フェニル基、2-メトキシフェニル基、2-メトキシ-5-テトラデシルオキシカルボニルフェニル基、2-クロロ-5-(1-エトキシカルボニルエトキシカルボニル)フェニル基、2-ビリジル基、2-クロロ-5-オクチルオキシカルボニルフェ

(7)

特公平6-75172

13

ニル基、2,4-ジクロロフェニル基、2-クロロ-5-(1-ドデシルオキシカルボニルエトキシカルボニル)フェニル基、2-クロロフェニル基または2-エトキシフェニル基が挙げられる。R<sub>6</sub>としては3-{2-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブタンアミド}ベンズアミド基、3-{4-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブタンアミド}ベンズアミド基、2-クロロ-5-テトラデカナミドアミニノ基、5-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシアセトアミド)ベンズアミド基、2-クロロ-5-ドデセニルスグシンイミドアミニノ基、2-クロロ-5-{2-(3-1-ブチル-4-ヒドロキシフェノキシ)テトラデカナミド}アミニノ基、2-2-ジメチルブロパンイミド基、2-(3-ペントデシルフェノキシ)ブタンアミド基、ピロリジン基またはN,N-ジブチルアミノ基が挙げられる。R<sub>6</sub>としては、2,4,6-トリクロロフェニル基、2-クロロフェニル基、2,5-ジクロロフェニル基、2,3-ジクロロフェニル基、2,6-ジクロロ-4-メトキシフェニル基、4-(2-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブタンアミド)フェニル基または2,6-ジクロロ-4-メタンスルホニルフェニル基が好ましい例である。R<sub>6</sub>としてはメチル基、エチル基、イソブチル基、メトキシ基、エトキシ基、メチルオキシ基、エチルオキシ基、3-フエニルウレイド基、3-ブチルウレイド基、または3-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)プロピル基が挙げられる。R<sub>6</sub>としては3-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブロピル基、3-[4-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)テトラデカナミド]フェニル基、3-[4-(2-(4-(4-ヒドロキシカルボニルスルホニル)フェノキシ)テトラデカナミド)フェニル]ブロピル基、メトキシ基、エトキシ基、メチルオキシ基、テチルオキシ基、メチル基、1-メチル-2-(2-オクチルオキシ)-5-(2-オクチルオキシ)-5-(1,1,3,3-テトラメチルブチル)フェニルスルホンアミド)エチル基、3-[4-(4-ドデシルオキシフェニルスルホンアミド)フェニル]ブロピル基、1,1-ジメチル-2-(2-オクチルオキシ)-5-(1,1,3,3-テトラメチルブチル)フェニルスルホンアミド)エチル基、またはドデシルオキシ基が挙げられる。R<sub>6</sub>としては2-クロロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、ヘptaフルオロプロピル基、1-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブロピル基、3-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブロピル基、2,4-ジ-1-アミルメチル基、またはブリル基が挙げられる。R<sub>6</sub>としてはクロル原子、メチル基、エチル基、ブロピル基、ブチル基、イソブチル基、2-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブタンアミド基、2-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)オクタンアミド基、2-(2-クロロフェノキシ)テトラデカナミド基、2,2-ジメチルブロパンアミド基、2-(4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ)テトラ

14

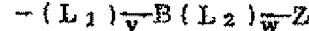
デカンアミド基、または2-(2-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシアセトアミド)フェノキシ)ブタンアミド基が挙げられる。R<sub>6</sub>としては4-シアノフェニル基、2-シアノフェニル基、4-ブチルスルホニルフェニル基、4-ブロビルスルホニルフェニル基、4-エトキシカルボニルフェニル基、4-N,N-ジエチルスルツアモイルフェニル基、3,4-ジクロロフェニル基または3-メトキシカルボニルフェニル基が挙げられる。R<sub>6</sub>としてはドデシル基、ヘキサデシル基、シクロヘキシル基、ブチル基、3-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)プロピル基、4-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブチル基、3-ドデシルオキシプロピル基、2-テトラデシルオキシフェニル基、1-ブチル基、2-(2-ヘキシルデシルオキシ)フェニル基、2-メトキシ-5-ドデシルオキシカルボニルフェニル基、2-ブチキシフェニル基または1-ナフチル基が挙げられる。R<sub>6</sub>としてはイソブチルオキシカルボニルアミノ基、エトキシカルボニルアミノ基、フェニルスルホニルアミド基、メタンスルホンアミド基、ブタンスルホンアミド基、4-メチルベンゼンスルホンアミド基、ベンズアミド基、トリフルオロアセトアミド基、3-フエニルウレイド基、ブロキシカルボニルアミノ基、またはアセトアミド基が挙げられる。R<sub>6</sub>としては2,4-ジ-1-アミルフェノキシアセトアミド基、2-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブタンアミド基、ヘキサデシルスルホンアミド基、N-メタル-1-オクタデシルスルフアモイル基、N,N-ジオクチルスルフアモイル基、ドデシルオキシカルボニル基、クロール原子、フツ素原子、ニトロ基、シアノ基、N-3-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブロピルスルフアモイル基、メタンスルホニル基、N-(4-(2,4-ジ-1-アミルフェノキシ)ブチル)カルバモイル基またはヘキサデシルスルホニル基が挙げられる。

一般式(I)においてAが酸化還元基を表わすとき、詳しくは下記一般式(II)で表わされるものである。

一般式(II)

A<sub>n</sub>-P-(X=Y)-Q-A

式中、PおよびQはそれぞれ独立に酸素原子または置換もしくは無置換のイミノ基を表わし、n個のXおよびYの少なくとも1個は



を置換基として有するメチン基を表わし、その他のXおよびYは置換もしくは無置換のメチル基または空素原子を表わし、nは1ないし3の整数を表わし(n個のX、n個のYは同じものもしくは異なるものを表わす)、A<sub>n</sub>およびA<sub>n</sub>はおのおの水素原子またはアルカリにより除去されうる基を表わす。ここでP、X、Y、Q、A<sub>n</sub>およびA<sub>n</sub>のいづれか2つの置換基が2価基となつて連結し環状構造を形成する場合も包含される。例えば(X=Y)。

(8)

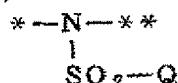
特公平6-75172

15

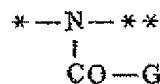
がベンゼン環、ピリジン環などを形成する場合である。PおよびQが置換または無置換のイミノ基を表わすとき、好ましくはスルホニル基またはアシル基で置換されたイミノ基であるときである。

このときPおよびQは下記のように表わされる。

一般式(N-1)



一般式(N-2)



ここに\*印はA<sub>1</sub>またはA<sub>2</sub>と結合する位置を表わし、\*\*印は-(X=Y)-の自由結合手の一方と結合する位置を表わす。

式中、Gで表わされる基は炭素数1~32、好ましくは1~22の直鎖または分岐、鎖状または環状、飽和または不飽和、置換または無置換の脂肪族基(例えばメチル基、エチル基、ベンジル基、フェノキシブチル基、イソプロピル基など)、炭素数6~10の置換または無置換の芳香族基(例えばフェニル基、4-メチルフェニル基、1-ナフチル基、4-ドデシルオキシルフェニル基など)、また既ヘテロ原子として窒素原子、オウ原子もしくは酸素原子より選ばれる4員ないし7員環の複素環基(例えば2-ビリジル基、1-フェニル-4-イミダゾリル基、2-フルリル基、ベンゾチエニル基など)が好ましい例である。

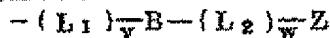
一般式(II)においてPおよびQは好ましくはそれを独立に酸素原子または一般式(N-1)で表わされる基である。

A<sub>1</sub>およびA<sub>2</sub>がアルカリにより除去されうる基(以下、ブレーカーサー基という)を表わすとき、好ましくはアシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、カルバモイル基、イミドイル基、オキサゾリル基、スルホニル基などの加水分解されうる基、米国特許第4,009,029号に記載の逆マイケル反応を利用した型のブレーカーサー基、米国特許第4,310,512号に記載の環開裂反応の後発生したアニオンを分子内求核基として利用する型のブレーカーサー基、米国特許3,674,478号、同3,932,460号もしくは同3,993,661号に記載のアニオンが共役系を介して電子移動しそれにより開裂反応を起こさせるブレーカーサー基、米国特許4,335,290号に記載の環開裂後反応したアニオンの電子移動により開裂反応を起こせるブレーカーサー基または米国特許4,363,869号、同4,410,618号に記載のイミドメチル基を利用したブレーカーサー基が挙げられる。

16

一般式(II)において好ましくはPが酸素原子を表わし、A<sub>1</sub>が水素原子を表わすときである。

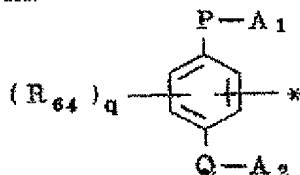
一般式(II)においてさらに好ましくは、XおよびYが、置換基として



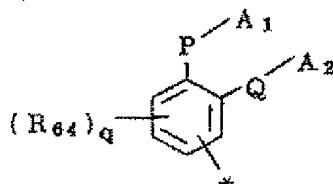
を有するメチル基である場合を除いて他のXおよびYが置換もしくは無置換のメチル基であるときである。

一般式(II)で表わされる基のなかで特に好ましいものは下記一般式(III)または(IV)で表わされる。

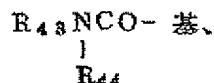
一般式(III)



一般式(IV)



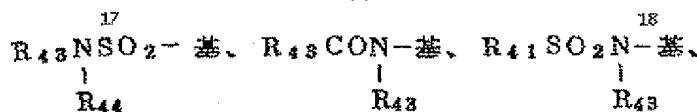
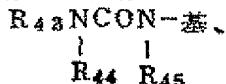
式中、\*印は(L<sub>1</sub>)<sub>v</sub>B(L<sub>2</sub>)<sub>w</sub>Zの結合する位を表わし、P、Q、A<sub>1</sub>およびA<sub>2</sub>は一般式(II)において説明したのと同じ意味を表わし、R<sub>64</sub>は置換基を表わし、qは0、1ないし3の整数を表わす。qが2以上のとき2つ以上のR<sub>64</sub>は同じでも異なるあっててもよく、また2つのR<sub>64</sub>が隣接する炭素上の置換基であるときにはそれぞれ2個基となつて連結し環状構造を表わす場合も包含する。そのときはベンゼン環となり例えばナフタレン類、ベンゾノルボルネン類、クロマニン類、インドール類、ベンゾチオフェン類、キノリン類、ベンゾフラン類、2,3-ジヒドロベンゾフラン類、インダン類、またはインデン類などの環構造となり、これらはさらに1個以上の置換基を有してもよい。これらの環状環に置換基を有するときの好ましい置換基の例、およびR<sub>64</sub>が縮合環を形成していないときのR<sub>64</sub>の好ましい例は以下に挙げるものである。すなわち、R<sub>64</sub>基、ハロゲン原子、R<sub>1</sub>O基、R<sub>1</sub>S基、S基、



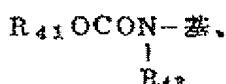
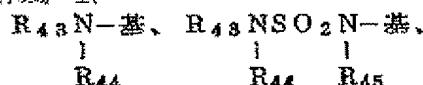
R<sub>41</sub>OOC基、R<sub>41</sub>SO<sub>2</sub>基。

(9)

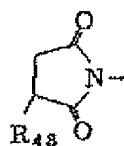
特公平6-75172

 $R_1CO-$ 基、 $R_2COO-$ 基、 $R_3SO-$ 基。

シアノ基、

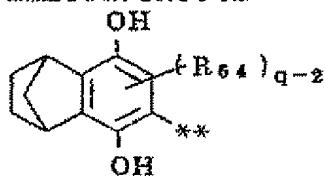
 $R_1OSO_2-$ 基、

または



基が挙げられる。

ここで $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ および $R_4$ は前に説明したのと同じ意味である。 $R_1$ の代表的な例としては以下の例が挙げられる。すなわち、メチル基、エチル基、1-ブチル基、メトキシ基、メチルチオ基、ドデシルチオ基、3-(2,4-ジメチルフェノキシ)プロピルチオ基、N-3-(2,4-ジメチルフェノキシ)プロピルカルバモイル基、N-メチル-N-オクタデシルカルバモイル基、メトキシカルボニル基、ドデシルオキシカルボニル基、プロピルカルバモイル基、ヒドロキシル基またはN,N-ジオキチルカルバモイル基が挙げられる。2つの $R_2$ 環構造を形成する例としては



で表わされる基が挙げられる。

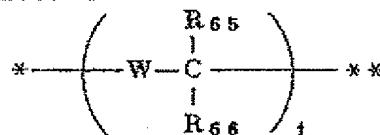
一般式(III)および(IV)において、PおよびQは好ましくは酸素原子を表わす。

一般式(III)および(IV)においてA<sub>1</sub>およびA<sub>2</sub>は好ましくは水素原子を表わす。

一般式(1)においてL<sub>1</sub>およびL<sub>2</sub>で表わされる基は本発明において用いても用いなくてもよい。用いない方が好ましいが、目的に応じて適宜選択される。L<sub>1</sub>およびL<sub>2</sub>で表わされる基を用いるときには以下の公式的連結基などが挙げられる。

10 (1) ハミアセタールの開裂反応を利用する基例えば米国特許第4,145,396号、特開昭60-249149号および同60-249149号に記載があり下記一般式で表わされる基である。ここに\*印は一般式(II)において左側に結合する位置を表わし、\*\*印は一般式(II)において右側に結合する位置を表わす。

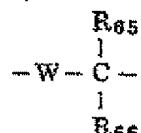
一般式(T-1)



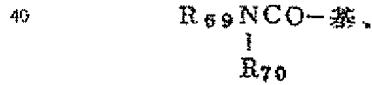
式中、Wは酸素原子、イオウ原子または  
-N-基  
|  
R<sub>67</sub>

を表わし、R<sub>65</sub>およびR<sub>66</sub>は水素原子または置換基を表わし、R<sub>66</sub>は置換基を表わし、tは1または2を表わす。

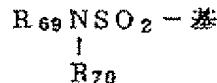
30 tが2のとき、2つの



は同じものもしくは異なるものを表わす。R<sub>65</sub>およびR<sub>66</sub>が置換基を表わすときおよびR<sub>65</sub>の代表的な例は各々R<sub>65</sub>基、R<sub>66</sub>CO-基、R<sub>66</sub>SO<sub>2</sub>-基、



または

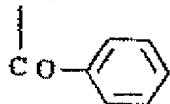
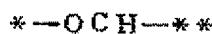


50 が挙げられる。ここでR<sub>65</sub>は前に説明したR<sub>41</sub>と同じ意味の基であり、R<sub>70</sub>はR<sub>41</sub>と同じ意味の基である。R<sub>65</sub>、R<sub>66</sub>

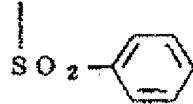
(10)

19

および $R_1$ の各々は2価基を表わし、連結し、環状構造を形成する場合も包含される。一般式(1-1)で表わされる基の具体的例としては以下のような基が挙げられる。



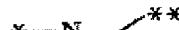
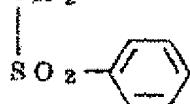
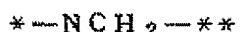
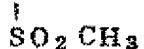
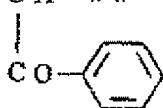
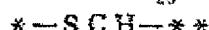
10



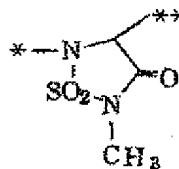
20

特公平6-75172

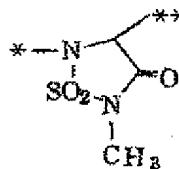
26



35



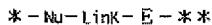
36



(2) 分子内求核置換反応を利用して開裂反応を起こさせる基

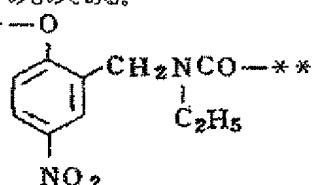
例えば米国特許第4,248,962号に記載のあるタイミング46 基が挙げられる。下記一般式で表わすことができる。

一般式(1-2)



式中、\*印は一般式(II)において左側に結合する位置を表わし、\*\*印は一般式(II)において右側に結合する位置を表わし、Nuは求核基を表わし、酸素原子またはイオウ原子が求核基の例であり、Eは求電子基を表わし、Nuより求核攻撃を受けて\*\*印との結合を開裂できる基であり、LinkはNuとEとが分子内求核置換反応することができるよう立体的に関係づける連結基を表わす。

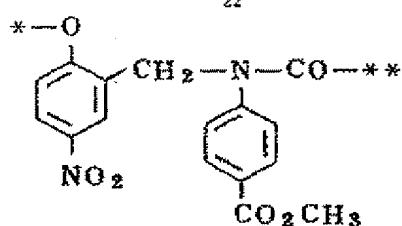
(II)  
21  
一般式 (T-2) で表わされる基の具体例としては例え  
ば以下のものである。



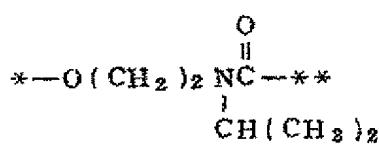
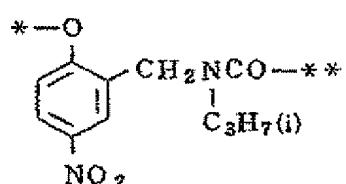
(II)

特公平6-75172

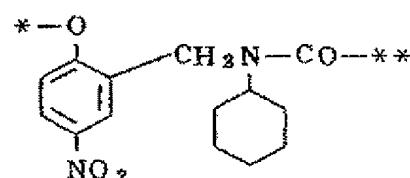
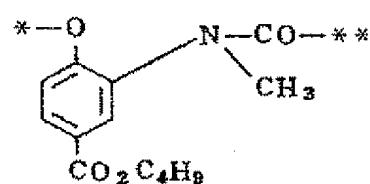
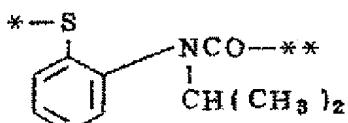
22



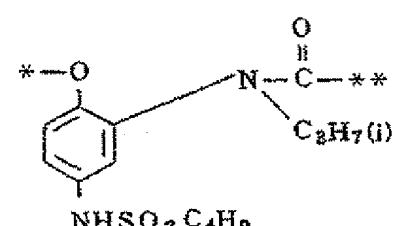
19



20



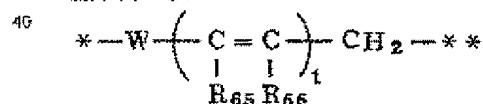
39



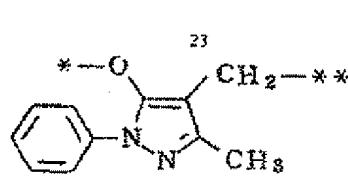
(3) 共役系に沿つた電子移動反応を利用して開裂反応  
を起こさせる基

例えば米国特許第4,409,323号または同4,421,845号に記載があり、下記一般式で表わされる基である。

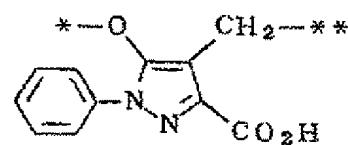
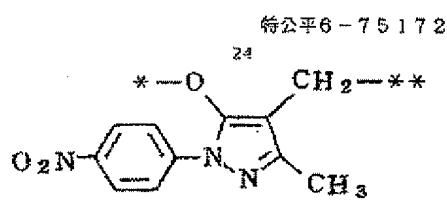
一般式 (T-3)



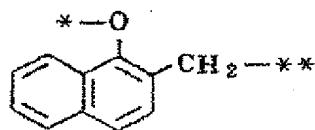
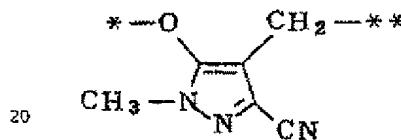
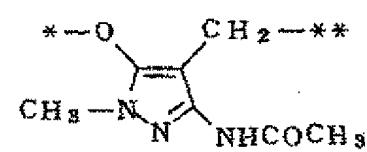
式中、\*位、\*\*印、W、R<sub>65</sub>、R<sub>66</sub>およびtは(T-1)について説明したのと同じ意味を表わす。具体的には以下のような基が挙げられる。



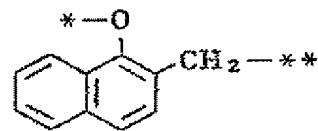
(12)

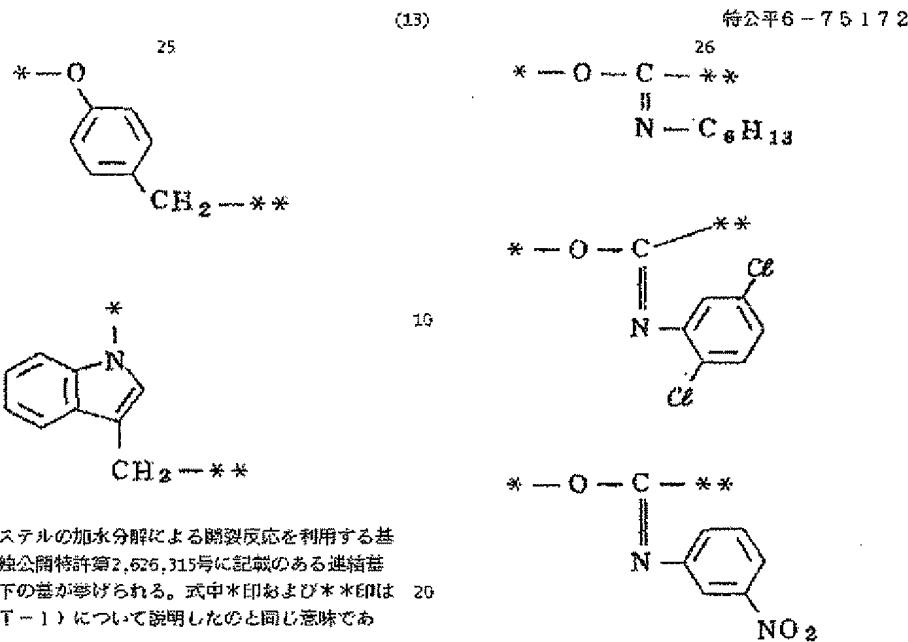


10



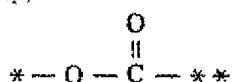
3G



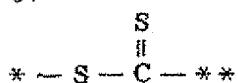


(4) エステルの加水分解による開裂反応を利用する基  
例えば西独公開特許第2,626,315号に記載のある連鎖基  
であり以下の基が挙げられる。式中＊印および\*\*印は  
一般式(T-1)について説明したのと同じ意味であ  
る。

一般式(T-4)



一般式(T-5)

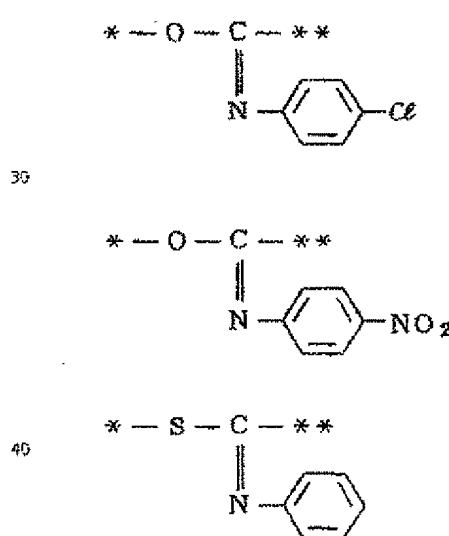


(5) イミノケタールの開裂反応を利用する基  
例えば米国特許第4,546,073号に記載のある連鎖基であ  
り、以下の一般式で表わされる基である。

一般式(T-6)



式中、＊印、\*\*印およびWは一般式(T-1)において  
説明したのと同じ意味であり、R<sub>68</sub>はR<sub>6</sub>と同じ意味を  
表わす。一般式(T-6)で表わされる基の具体的例と  
しては以下の基が挙げられる。

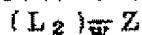


一般式(I)においてBで表わされる基は、詳しくはA  
-(L<sub>1</sub>)<sub>n</sub>より開裂した後カブラーとなる基またはA-(  
L<sub>1</sub>)<sub>n</sub>より開裂した後酸化還元基となる基である。  
カブラーとなる基としては例えばフェノール型カブラー  
の場合では水酸基の水素原子を除いた酸素原子において  
50 A-(L<sub>1</sub>)<sub>n</sub>と結合しているものである。またラビラゾ

(14)

27

ロン型カブラーの場合にはらーアヒドロキシピラゾールに互変異性した型のヒドロキシル基よりも水素原子を除いた酸素原子においてA-(L<sub>1</sub>)と結合しているものである。これらの例ではそれぞれA-(L<sub>1</sub>)より能脱して初めてフェノール型カブラーまたはらー・ブラゾロン型カブラーとなる。それらのカツプリング位には

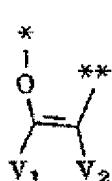


を有するのである。

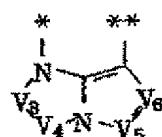
BがA-(L<sub>1</sub>)より開裂してカブラーとなる基を表わすとき、好ましくは下記一般式(V), (VI), (VII)

または(VIII)で表わされる基である

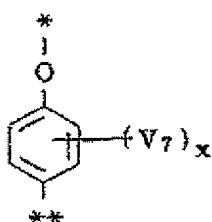
一般式(V)



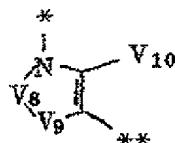
一般式(VI)



一般式(VII)



一般式(VIII)



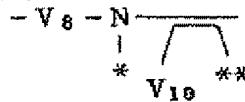
式中、V<sub>1</sub>およびV<sub>2</sub>は置換基を表わし、V<sub>3</sub>、V<sub>4</sub>、V<sub>5</sub>およびV<sub>6</sub>は窒素原子または置換もしくは氷置換のメチル基を表わし、V<sub>7</sub>は置換基を表わし、xは4ではないし4の整数を表わし、xが複数のときV<sub>7</sub>は同じものまたは異なるものを表わし、2つのV<sub>7</sub>が連続して環状構造を形成してもよい。V<sub>8</sub>は-CO-基、-SO<sub>2</sub>-基、酸素原子または置換イミノ

10

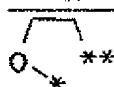
特公平6-75172

28

基を表わし、V<sub>9</sub>は

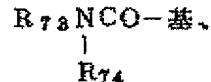


とともに5員ないし8員環を構成するための非金属原子群を表わし、V<sub>10</sub>は水素原子または置換基を表わす。但しV<sub>9</sub>およびV<sub>10</sub>がそれぞれ2個基を表わし、連続して

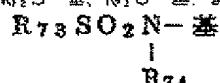


とともに5員ないし8員環を形成してもよい。

V<sub>9</sub>は好ましくはR<sub>1</sub>基を表わし、V<sub>10</sub>はR<sub>2</sub>基、R<sub>2</sub>CO-基。



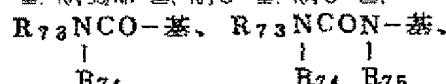
26 R<sub>2</sub>SO<sub>2</sub>-基、R<sub>2</sub>S-基、R<sub>2</sub>O-基、または



が好ましい例である。V<sub>9</sub>およびV<sub>10</sub>が連続して環を形成したときの例としてはインデン類、インドール類、ピラゾール類、またはベンゾチオフエン類が挙げられる。

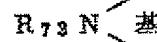
V<sub>9</sub>、V<sub>10</sub>、V<sub>11</sub>またはV<sub>12</sub>が置換メチル基を表わすとき好ましい置換基としてはR<sub>1</sub>基、R<sub>2</sub>O-基、R<sub>2</sub>S-基、またはR<sub>2</sub>CNH-基が挙げられる。

V<sub>9</sub>の好ましい例としてはハロゲン原子、R<sub>1</sub>基、R<sub>2</sub>CONH-基、R<sub>2</sub>SO<sub>2</sub>NH-基、R<sub>2</sub>O-基、R<sub>2</sub>S-基、



R<sub>2</sub>CO-基またはR<sub>2</sub>OOC-基が好ましい例である。複数のV<sub>9</sub>が連続して環状構造を形成するときの例としてはナフタレン類、キノリン類、オキシンドール類、ベンゾジアゼピン-2,4-ジオン類、ベンズイミダゾール-2-オニン類またはベンゾチオフエン類が挙げられる。

V<sub>9</sub>が置換イミノ基を表わすとき好ましくは

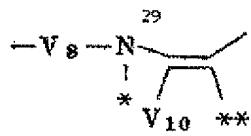


である。

V<sub>9</sub>が

(15)

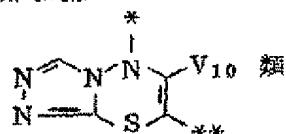
特公平6-75172



30

$V_8$  の好ましい例は  $R_7$  基、  $R_7$  O - 基、  
 $R_{73}N$  - 基、  $R_{71}CON$  - 基、  
 $R_{74}$   $R_{73}$

と構成する好ましい環状基はインドール類、イミダゾリノン類、1,2,5-チアジアゾリン-1,1-ジオキシド類、3-ピラゾリン-5-オン類、3-イソオキサゾリン-5-オン類、または



が挙げられる。

または  $R_7$  S - 基である。  
 前記において  $R_7$  および  $R_7$  は脂肪族基、芳香族基、または複素環基を表わし、 $R_7$  、  $R_7$  および  $R_7$  は水素原子、脂肪族基、芳香族基または複素環基を表わす。ここで脂肪族基、芳香族基および複素環基は前に  $R_7$  について説明したのと同じ意味であるが、但しこれらの基に含まれる総炭素数は好ましくは10以下である。

一般式 (V) で表わされる基の具体的な例としては以下の基が挙げられる。以下の式で、\*印は一般式 (I) において左方に結合する位置を表わし、\*\*印は右方に結合する位置を表わす。

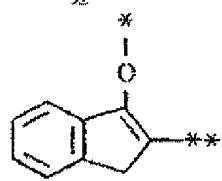
10

(16)

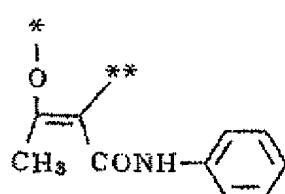
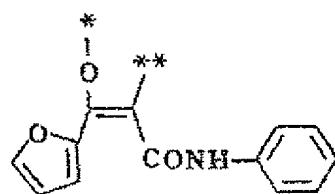
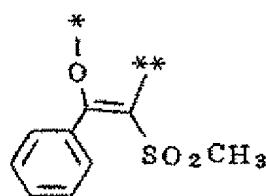
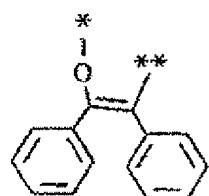
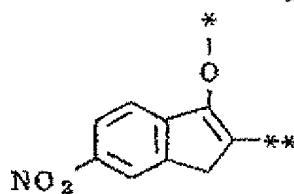
特公平6-75172

32

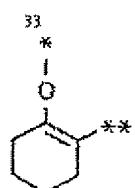
32



32

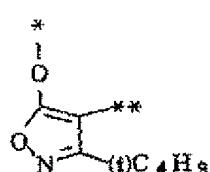
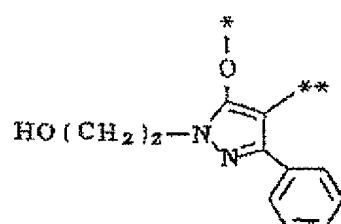
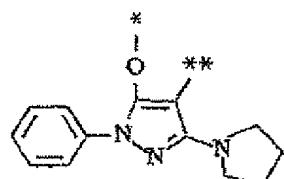
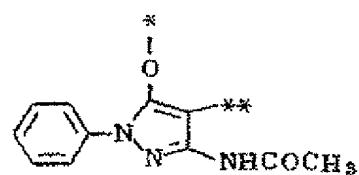
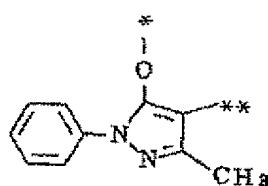


(17)

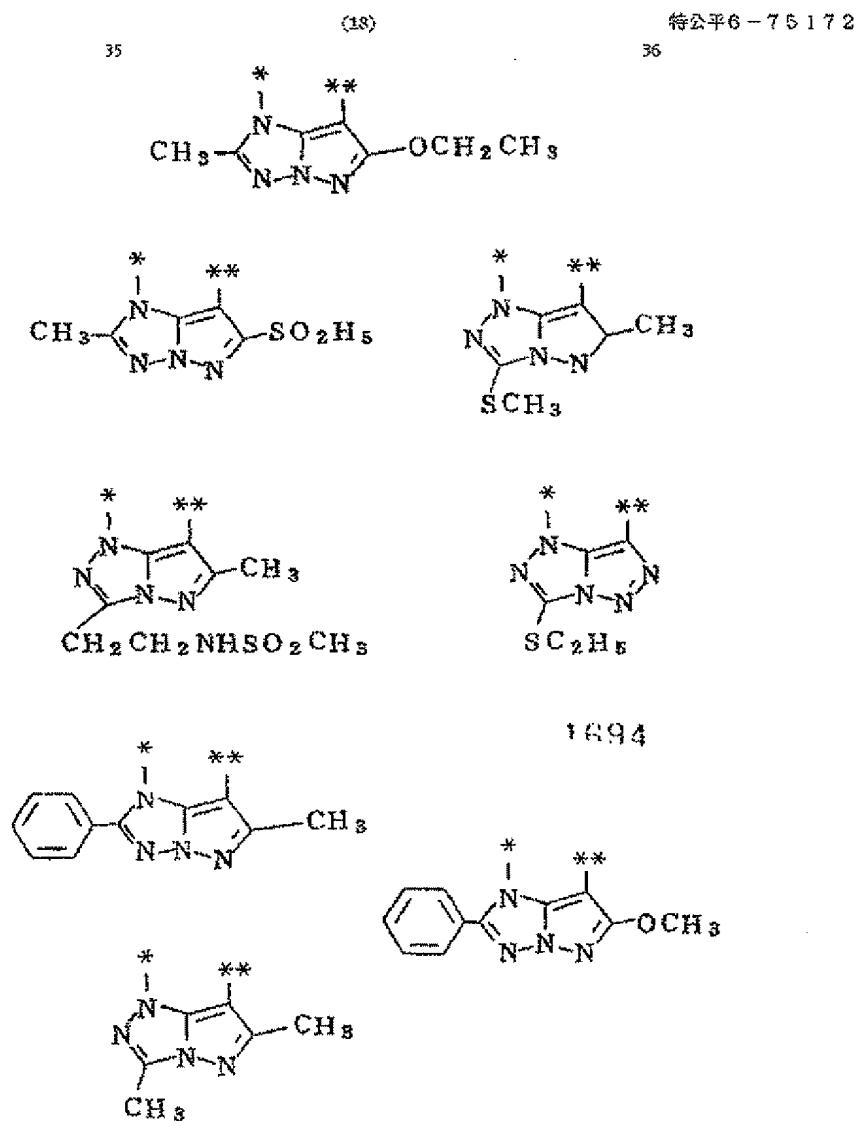


特公平6-75172

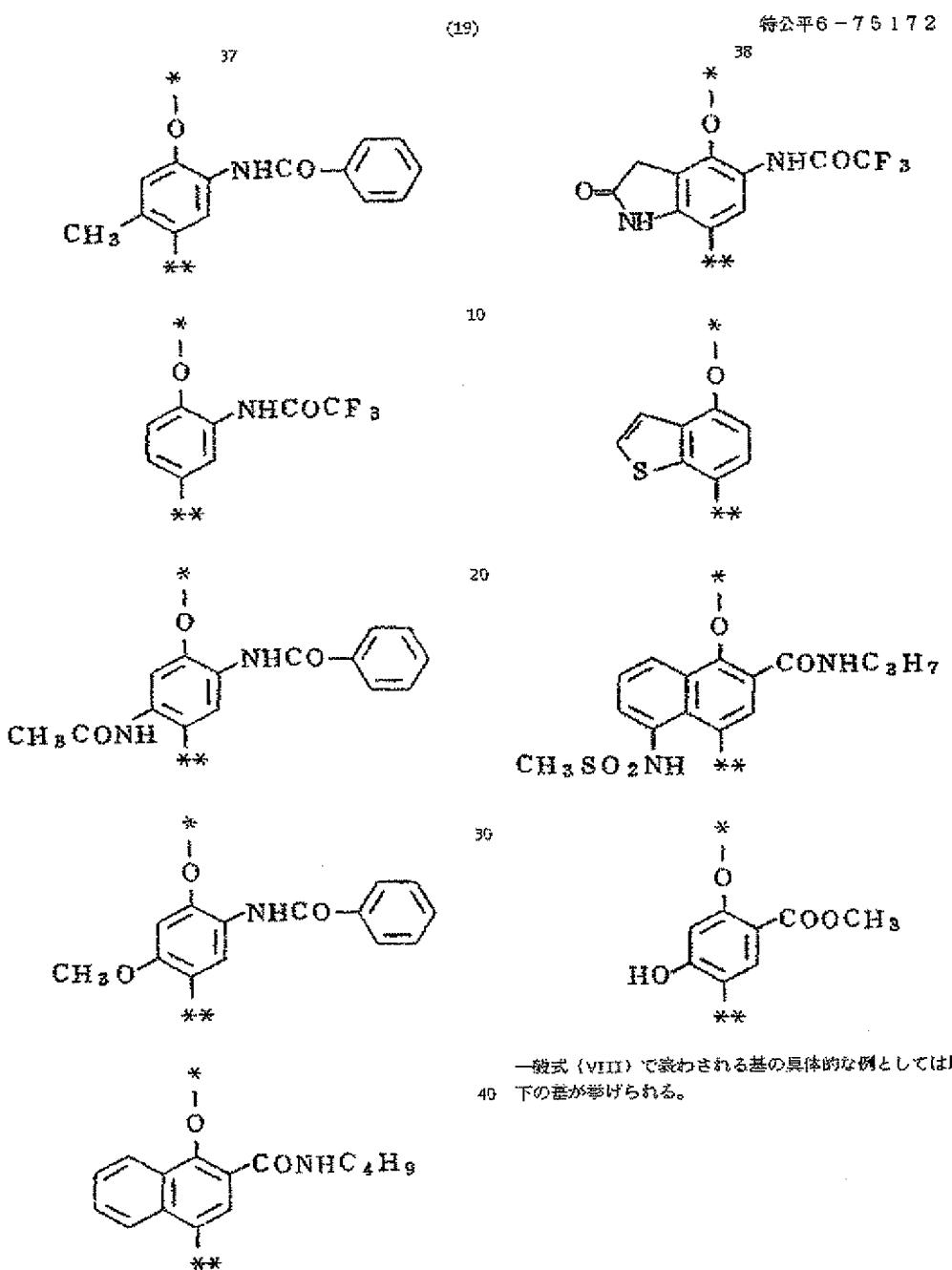
34



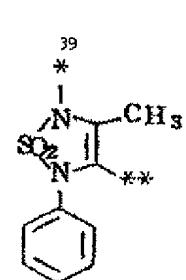
一般式 (VI) で表わされる基の具体的な例としては以下 の基が挙げられる。



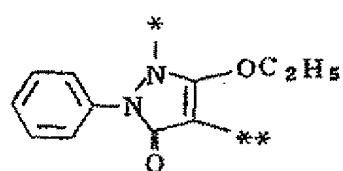
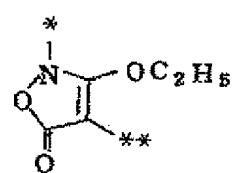
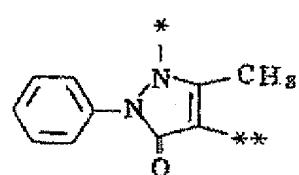
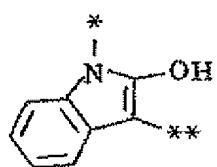
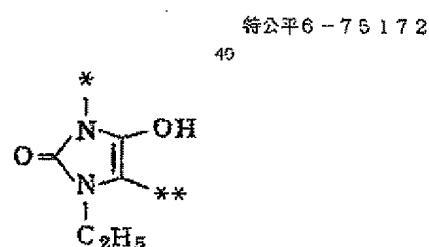
一般式(VII)で表わされる基の具体的な例としては以下の基が挙げられる。



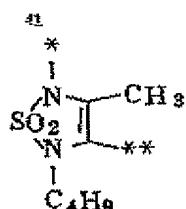
一般式(VIII)で表わされる基の具体的な例としては以下に基が挙げられる。



(20)

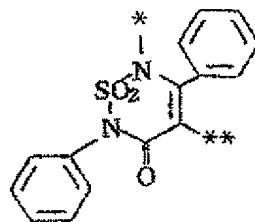
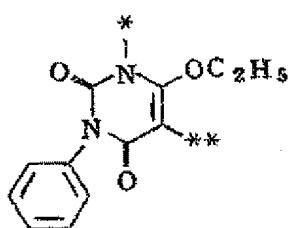
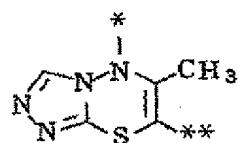
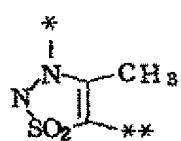
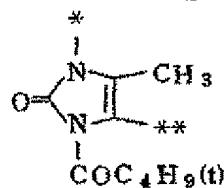


(21)



特公平6-75172

42

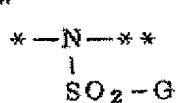


一般式 (I) において B で表わされる基が A-(L<sub>1</sub>)<sub>n</sub> より開裂して酸化還元基となる基を表わすとき、好ましくは下記一般式 (IX) で表わされる基である。

一般式 (IX)

 $* - P' - (X' = Y')_{n'} - Q' - A_2'$ 

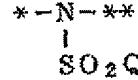
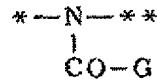
式中、\*印は A-(L<sub>1</sub>)<sub>n</sub> と結合する位置を表わし、A'、P'、Q' および n' は一般式 (II) において説明した A<sub>2</sub>、P、Q および n とそれぞれ同じ意味を表わし、n' 個の X' および n' 個の Y' の少なくとも 1 個は

 $(L_2)_{n'} - Z$ 

30 \* を置換基として有するメチン基を表わし、その他の X' や Y' は置換または無置換のメチン基または窒素原子を表わす。ここで A'、P'、Q'、X' や Y' のいずれか 2 つの置換基が 2 酸基となつて環状構造を形成する場合も包含される。そのような環構造は例えばベンゼン環またはピリジン環である。

一般式 (IX) において P' は好ましくは酸素原子を表わし、Q' 好ましくは酸素原子または下記で表わされるものである。ここに \* 印は (X' = Y')<sub>n'</sub> と結合する結合手を表わし、\*\* 印は A<sub>2</sub> と結合する結合手を表わす。

\*40



式中、G は一般式 (N-1) および (N-2) において説明したのと同じく意味を表わす。  
Q' は特に好ましくは酸素原子または

で表わされる基である。

50 一般式 (IX) で表わされる基において特に好ましい基は

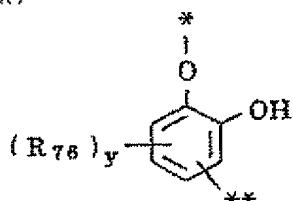
(22)

特公平6-75172

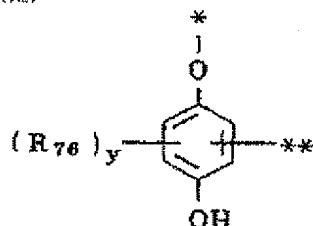
43

下記一般式(X)または(XI)で表わされるものである。

一般式(X)



一般式(XI)



式中、\*印はA-(L<sub>1</sub>)と結合する位置を表わし、\*\*印は(L<sub>2</sub>)とZと結合する位置を表わす。R<sub>76</sub>は一般式(XII)または(IV)において説明したR<sub>6</sub>と同じ意味であるが、但しR<sub>6</sub>に含まれる総炭素数は30以下であり10以下が好ましい例である。

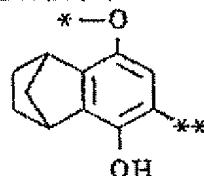
yはりないし3を表わし、yが複数のとき、R<sub>6</sub>は同じものまたは異なるものを表わす。また2つのR<sub>6</sub>が連結し環状構造を形成する場合も含まれる。R<sub>6</sub>特に好ましい例としては以下の基が挙げられる。すなわち、アルコキシ基（例えばメトキシ基、エトキシ基など）、アシルアミノ基（例えばアセトアミド基、ベニスアミド基など）、スルホンアミド基（例えばメタンスルホンアミド基、ベンゼンスルホンアミド基など）、アルキルチオ基（例えばメチルチオ基、エチルチオ基など）、カルバモイル基（例えばN-プロピルカルバモイル基、N-1-ブチルカルバモイル基、N-1-ブロピルカルバモイル基など）、アルコキシカルボニル基（例えばメトキシカルボニル基、プロポキシカルボニル基など）、脂肪族基（例えばメチル基、1-ブチル基など）。

\*43

など）、ハロゲン原子（例えばフルオロ基、クロロ基など）、スルファモイル基（例えばN-プロピルスルファモイル基、スルファモイル基など）、アシル基（例えばアセチル基、ベンゾイル基など）、ヒドロキシリル基、カルボキシリル基、またはヘテロ環チオ基（例えば1-フェニルテトラゾリル-5-チオ基、1-エチルテトラゾリル-1-チオ基など）、またR<sub>6</sub>が2つ連結し環状構造を形成する場合の代表的な例としては

44

19



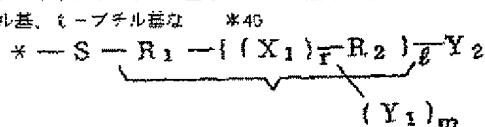
(\*印および\*\*印は一般式(XI)で説明したのと同じ意味を表わす)が挙げられる。一般式(I)において2で表わされる基は詳しくは公知の漂白促進剤残基が挙げられる。例えば米国特許第3,693,858号明細書、米国特許第1,138,842号明細書、特開昭53-141623号公報に記載されている如き種々のメルカプト化合物、特開昭53-95630号公報に記載されている如きジスルフィド結合を有する化合物、特公昭53-9854号公報に記載されている如きチアゾリジン誘導体、特開昭53-94927号公報に記載されている如きイソチオ尿素誘導体、特公昭45-8506号公報、特公昭49-26586号公報に記載されている如きチオ尿素誘導体、特開昭49-42349号公報に記載されている如きチオアミド化合物、特開昭55-26506号公報に記載されている如きジオカルバミン酸塩類、水国特許第4,552,834号明細書に記載されている如きアリーレンジアミン化合物等である。これらの化合物は、分子中に含まれる還換可能なヘテロ原子において、一般式(I)における

 $A - (L_1)_v B - (L_2)_w$ 

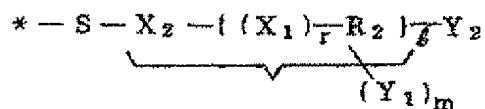
と結合するのが好ましい例である。

2で表わされる基はさらに好ましくは下記一般式(XI)、(XIII)または(XIV)で表わされる基である。

一般式(XII)



一般式(XIII)



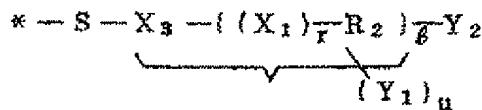
(23)

45

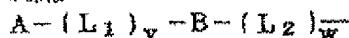
特公平6-75172

46

一般式 (XIV)

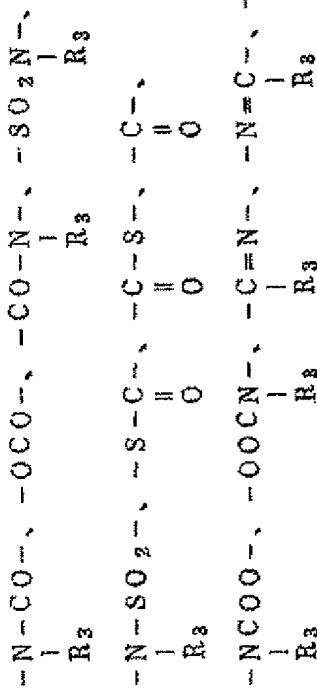


式中、\*印は



と結合する位置を表わし、R<sub>i</sub>は炭素数1～8好ましくは10  
 1～5の2価の脂肪族基を表わし、R<sub>j</sub>はR<sub>i</sub>と同じ意味の  
 基、炭素6～10の2価の芳香族基または3員ないし8員  
 環、好ましくは5員もしくは6員環の2価の複素環基を  
 表わし、X<sub>i</sub>は-O-、-S-、-CO-、-SO-

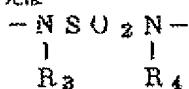
20



35

40

-S-S-、または

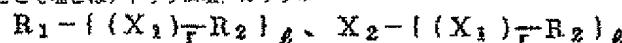


基を表わし、X<sub>i</sub>は炭素数6～10の芳香族基を表わし、X<sub>j</sub>  
 50 はSと結合する少なくとも1個の炭素原子を環内に有す

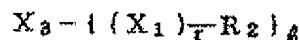
(24)

47

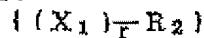
る3員ないし8員環の、好ましくは5員または6員環の  
複素環基を表わし、Y<sub>1</sub>はカルボキシル基もしくはその  
塩、スルホ基もしくはその塩、ヒドロキシル基、ホスホ  
ン酸基もしくはその塩、アミノ基(炭素数1~4の脂肪  
族基で置換されてもよい)、-NHO<sub>2</sub>-Rもしくは-SO<sub>3</sub>  
HN-R<sub>1</sub>基を表わし(ここで塩とはナトリウム塩、カリウム



および



の各々の置換可能な位置において結合し、mが複数のと  
き重複のY<sub>1</sub>は同じものまたは異なるものを表わし、!が  
複数のとき!個の



は同じものまたは異なるものを表わす。ここでR<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>およびR<sub>3</sub>は各々水素原子または炭素数1~8、好ましくは1~4の脂肪族基を表わす。R<sub>1</sub>ないしR<sub>2</sub>が脂肪族基を表わすとき鎖状もしくは環状、直鎖もしくは分岐、飽和もしくは不飽和、置換もしくは無置換のいずれであつてもよい。無置換が好ましいが、置換基としては例えばハロゲン原子、アルコキシ基(例えばメトキシ基、エトキシ基)、アルキルチオ基(例えばメチルチオ基、エチルチ

特公平6-75172

48

\*ム塩もしくはアンモニウム塩などを意味する。)、Y<sub>2</sub>は  
Y<sub>1</sub>で説明したのと同じ意味の基もしくは水素原子を表わ  
し、!は0または1を表わし、!は0ないし4の整数を  
表わし、mは0ないし4の整数の表わし、nは0ないし  
4の整数を表わす。但し、m個のY<sub>1</sub>は

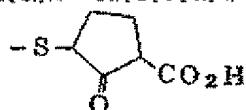
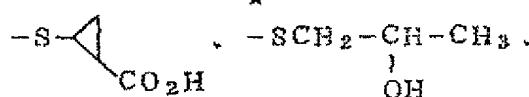
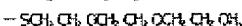
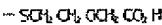
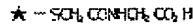
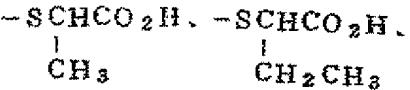
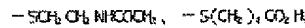
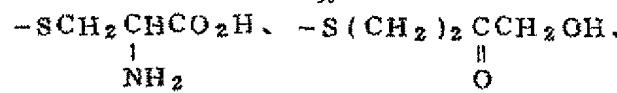
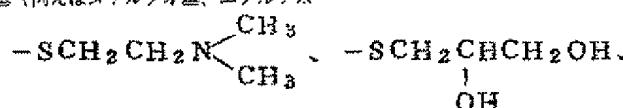


※オキ)などが挙げられる。

19 X<sub>1</sub>で表わされる芳香族基およびR<sub>1</sub>が芳香族基を表わすと  
きの芳香族基は置換基を有してもよい。例えば、前記脂  
肪族基置換基として列挙したもののが挙げられる。

X<sub>1</sub>で表わされる複素環基およびR<sub>1</sub>が複素環基を表わすと  
きの複素環基は、ヘテロ原子として酸素原子、イオウ原  
子もしくは塩素原子を有する飽和もしくは不飽和、置換  
もしくは無置換の複素環基である。例えばピリジン環、  
イミダゾール環、ピペリジン環、オキシラン環、スルホ  
ラン環、イミダゾリジン環、チアゼビン環またはピラゾ  
ール環などが挙げられる。置換基としては前記脂肪族基  
置換基として列挙したものなどが挙げられる。

一般式(XII)で表わされる基の具体例としては例えば  
以下のものが挙げられる。

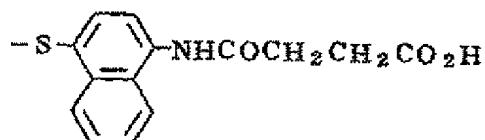
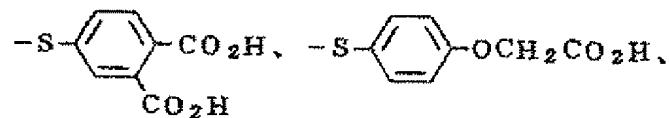
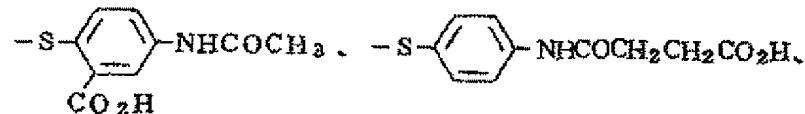
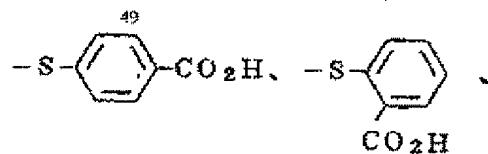


一般式(XIII)で表わされる基の具体例としては例えば  
以下のものが挙げられる。

(25)

特公平6-75172

59

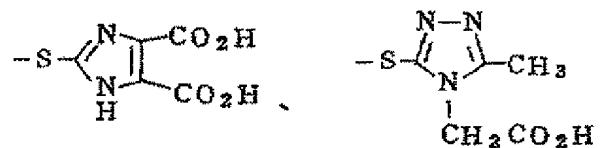
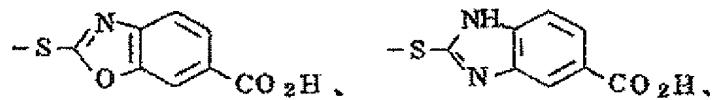
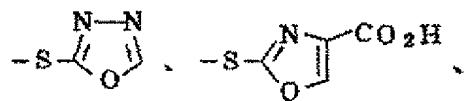
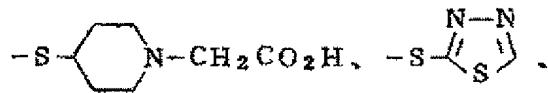
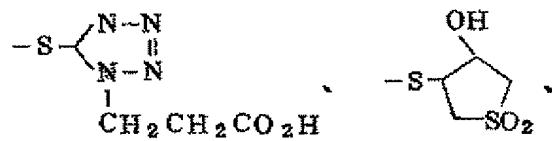
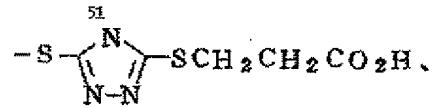


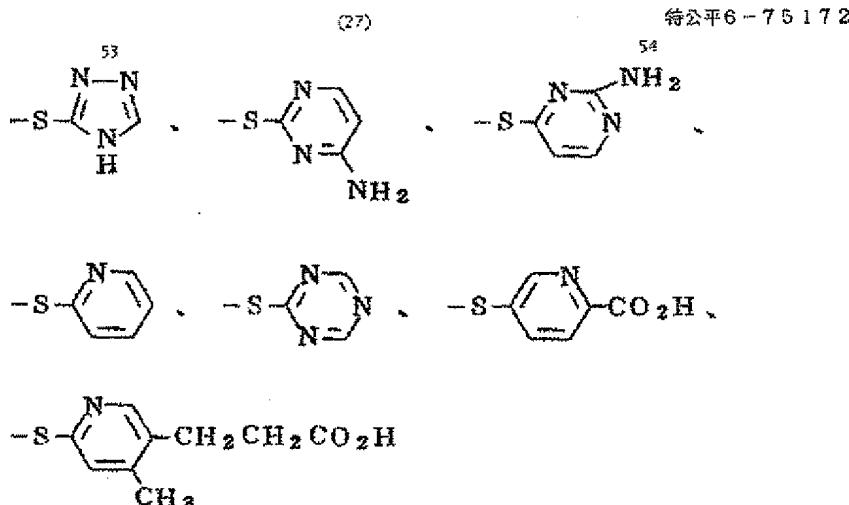
一般式 (XVI) で表わされる基の具体例としては例えば 以下のものが挙げられる。

(26)

特公平6-76172

52

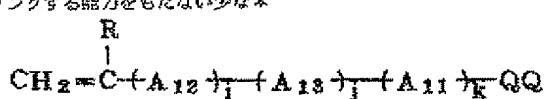




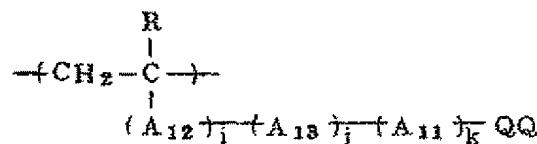
本発明の一般式(1)で表わされる化合物は、ビス体、チロマーあるいはポリマーである場合も含まれる。例えばポリマーの場合、下記一般式(XVI)で表わされる量體より誘導され、一般式(XVII)で表わされる繰り返し単位を有する重合体、あるいは、芳香族第1級アミン現像主葉の酸化体とカップリングする能力をもたない少な

\* くとも 1 個のエチレン基を含有する非発色性単量体の 1  
種以上との共重合体である。ここで、一般式 (XV) で表  
わされる単量体は、2 種以上が同時に重合されていても  
よい。

一般式 (XV)



...**WWT**



式中Rは水素原子、炭素数1～4個の低級アルキル基、または塩素原子を表わし、A<sub>1</sub>は-COMH-、-NHCONH-、-NHCOO-、-COO-、-SO<sub>3</sub><sup>-</sup>、-CO-、-N(H)-又は-SO<sub>2</sub>NH-、-NHSO<sub>3</sub><sup>-</sup>、-OCO-、-OCOONH<sub>2</sub>-、-NH-又は-O-を表わし、A<sub>2</sub>は-COMH-又は-COO-を表わし、A<sub>3</sub>は炭素数1～10個の無置換もしくは置換アルキレン基、アラルキレン基または無置換もしくは置換アリーレン基を表わし、アルキレン基は直鎖でも分岐鎖でもよい。

（アルキレン基としては例えはメチレン、メチルメチレン、ジメチルメチレン、ジメチレン、トリメチレン、テトラメチレン、ペンタメチレン、ヘキサメチレン、デシルメチレン、アラルキレン基としては例えはベリシリデン、アリーレン基としては例えはエニレン、ナフチレンなど）

(2) 二級元(1)で表わされる化合物構基を表わし、

これらについて既に説明した置換基の乙で表わされる基を除くいずれの部位で結合していてもよい。

! , J , および K は 0 または 1 を表わすが、 ! , J , および K が同時にりであることはない。

ここで $\alpha_1$ で表わされるアルキレン基、アラルキレン基

またはアリーレン基の置換基としてはアリール基（例え

はフェニル基）、ニトロ基、水酸基、シアノ基、スルホ基、アルコキシ基（例えばメトキシ基）、アリールオキシ基（アセトキシ基）、アシルオキシ基（アセチルアミノ基）、アシルアミノ基（アセチルアミノ基）、スルホンアミド基（メタノスルホンアミド基）、スルフアモイル基（メチルスルワアモイル基）、ハログン原子（フッ素、塩素、臭素など）、カルボキシ基、カルバモイル基（メチルカルバモイル基）、アルコキカルボニル基（メトキシカルボニル基など）、スルホニル基（メチルスルホニル基など）。

(28)

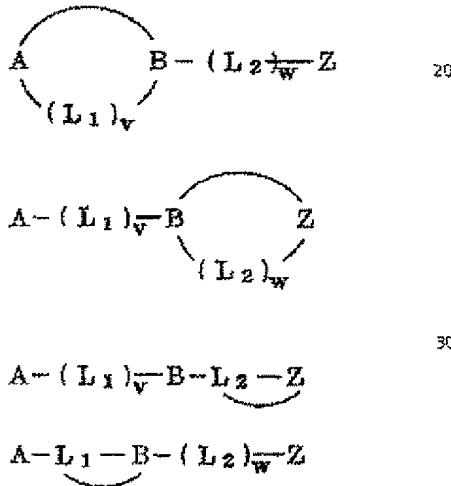
特公平6-75172

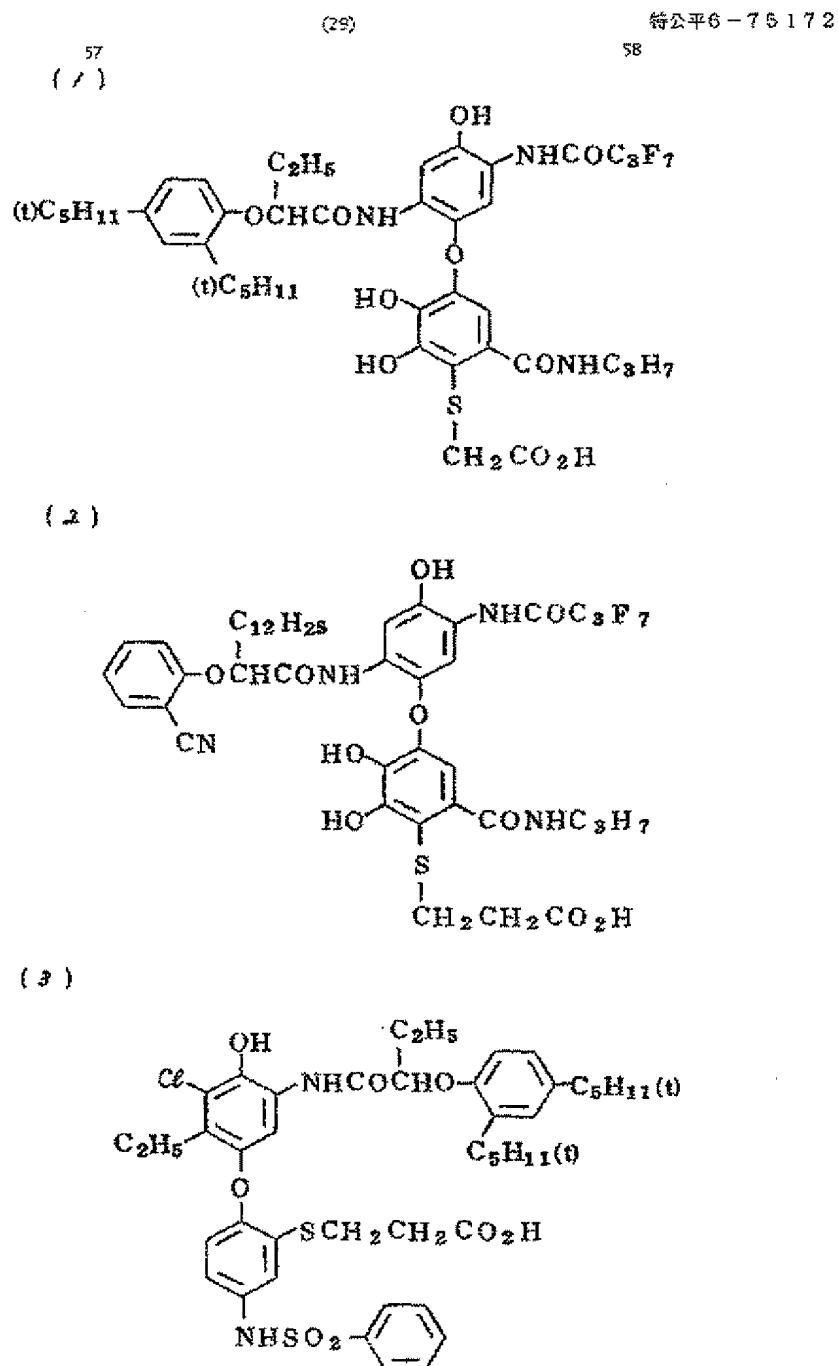
55

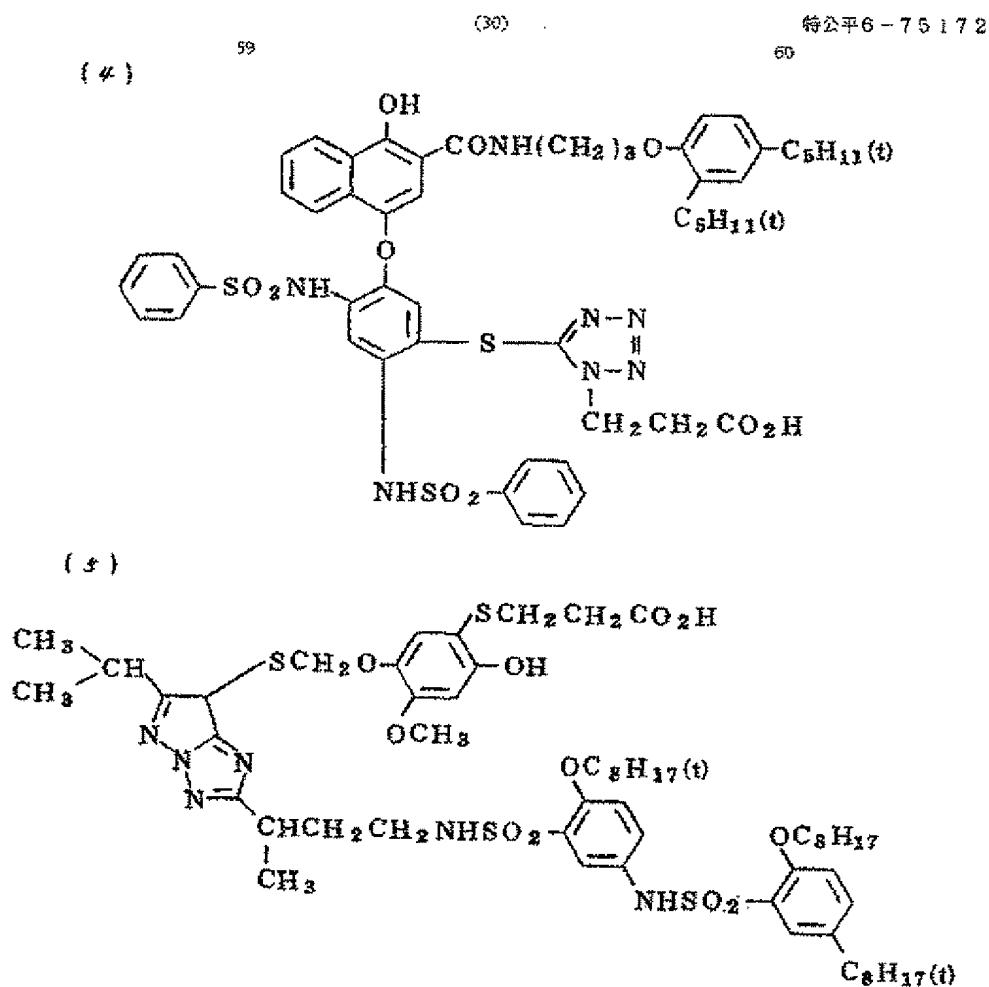
スルホニル基)が挙げられる。この置換基が2つ以上あるときは同じでも異つてもよい。

次に、芳香族一級アミン現像液の酸化生成物とカツブリシングしない非発色性エチレン接着基としては、アクリル酸、 $\alpha$ -クロロアクリル酸、 $\alpha$ -アルキルアクリル酸およびこれらのアクリル酸類から誘導されるエステルもしくはアミド、メチレンビスアクリルアミド、ビニルエステル、アクリロニトリル、芳香族ビニル化合物、マレイン酸誘導体、ビニルビリジン類等がある。ここで使用する非発色性エチレン接着基は、2種以上を同時に使用することもできる。

一般式(1)において、A、L<sub>1</sub>、B、L<sub>2</sub>およびZで表わされる基の任意の2つが一般式(1)で表わされる結合手の他に結合手を持ち連結する場合も本願は包含する。この第2の結合手は現像時に切断されなくても本発明の効果が得られる。このような結合の例は、例えば以下のものである。







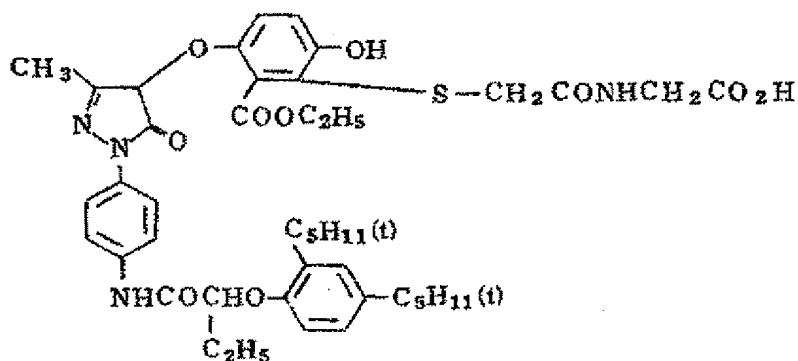
(31)

61

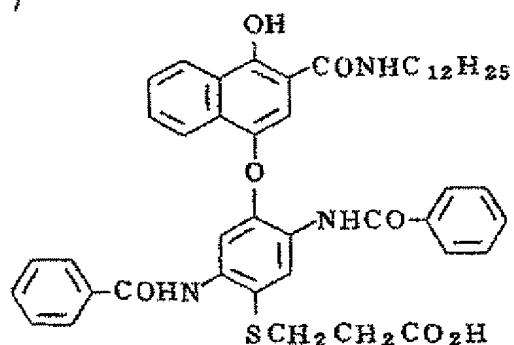
等公6-75172

62

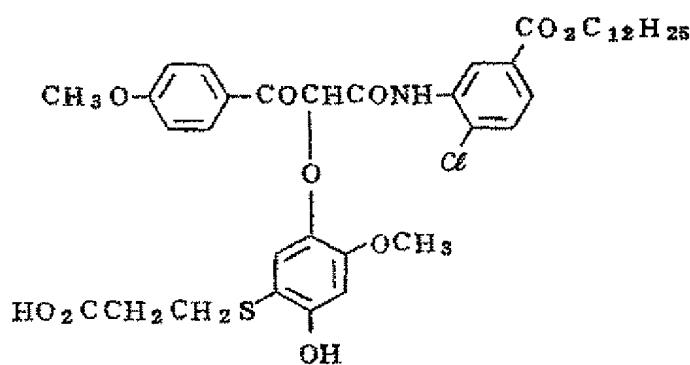
(6)



(7)



(8)



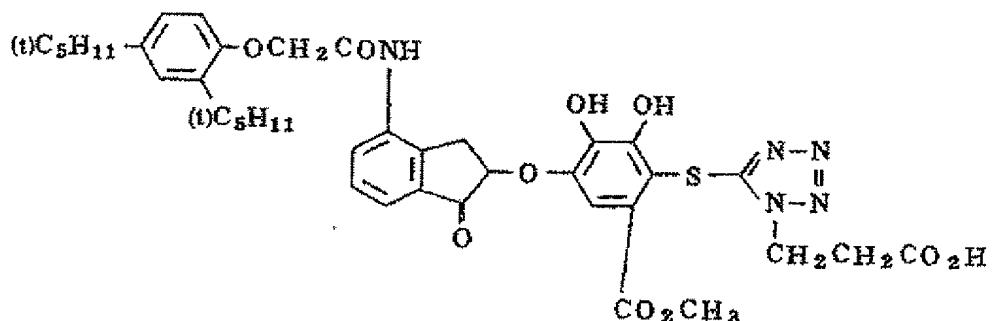
(32)

63

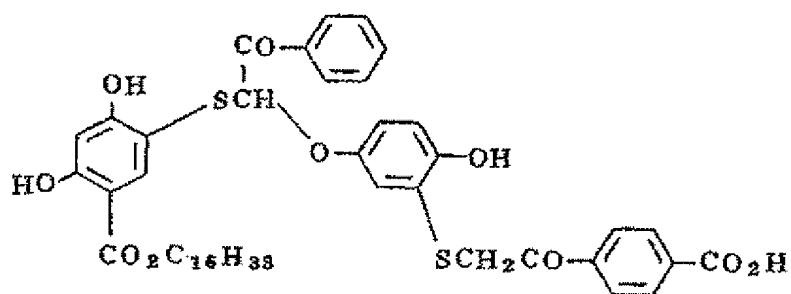
特公平6-75172

64

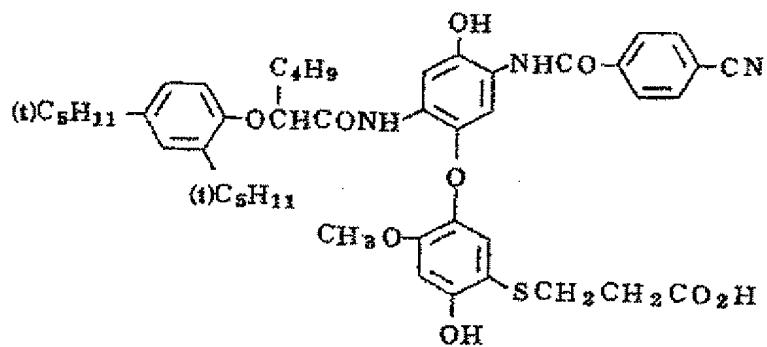
(9)

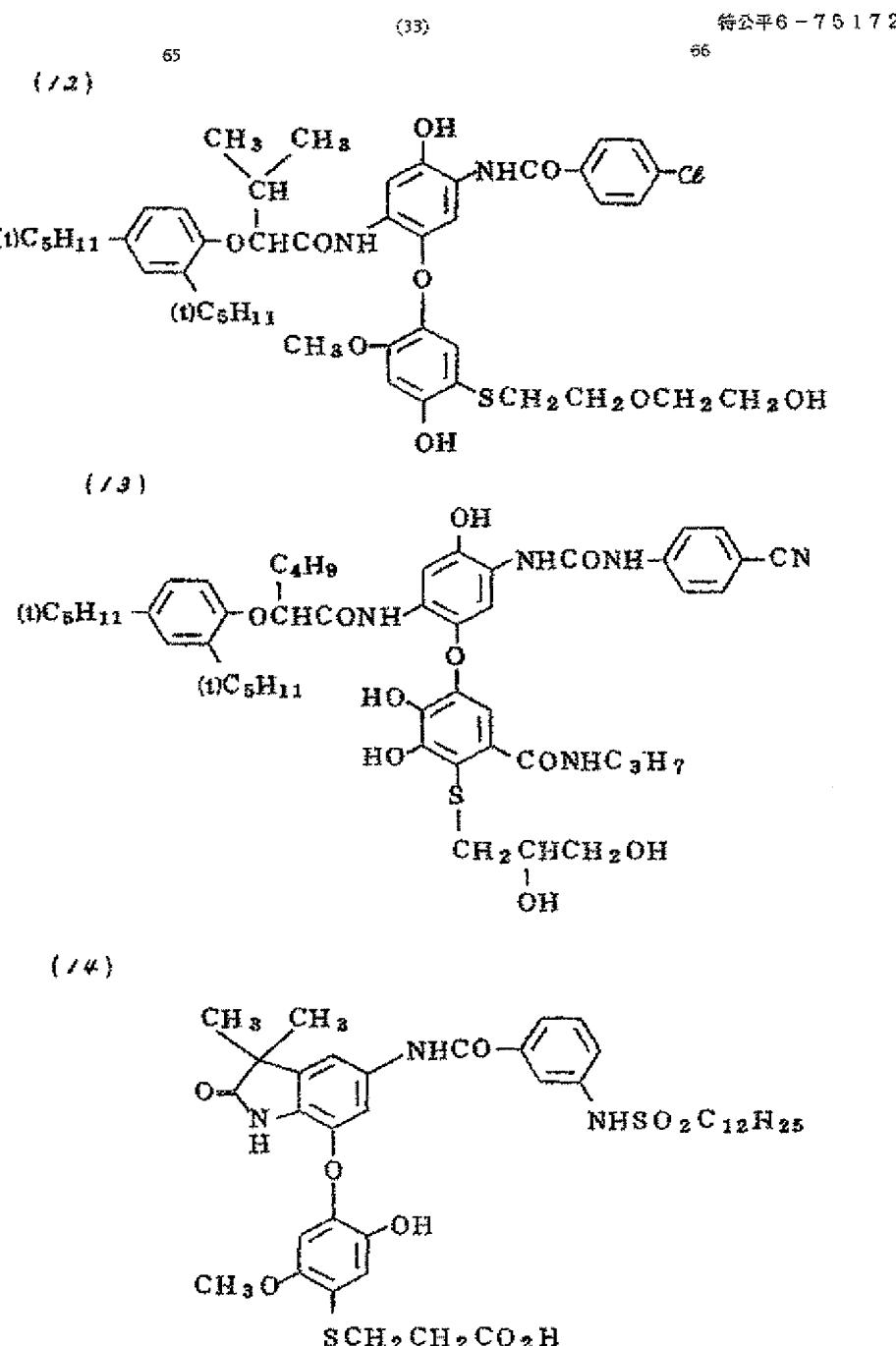


(10)



(11)

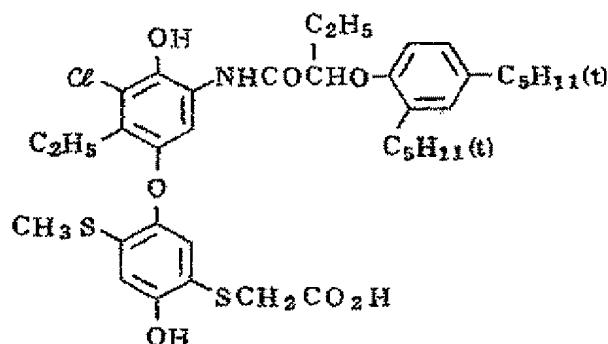




(34)

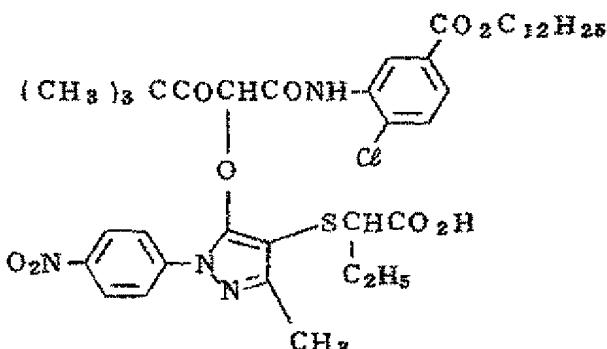
特公平6-75172

(15)

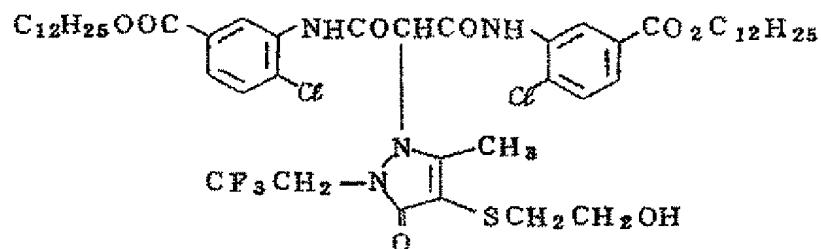


68

(16)



(17)



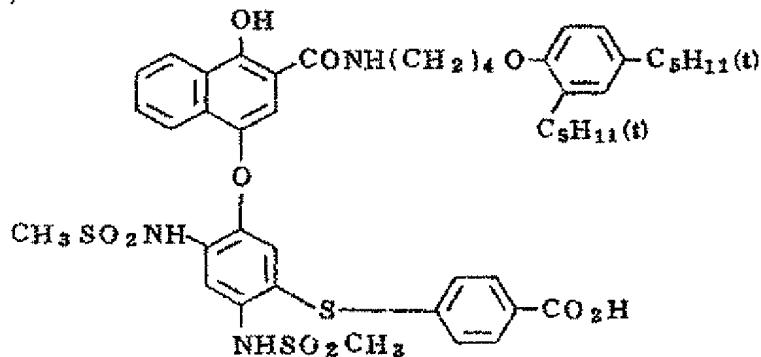
(3S)

69

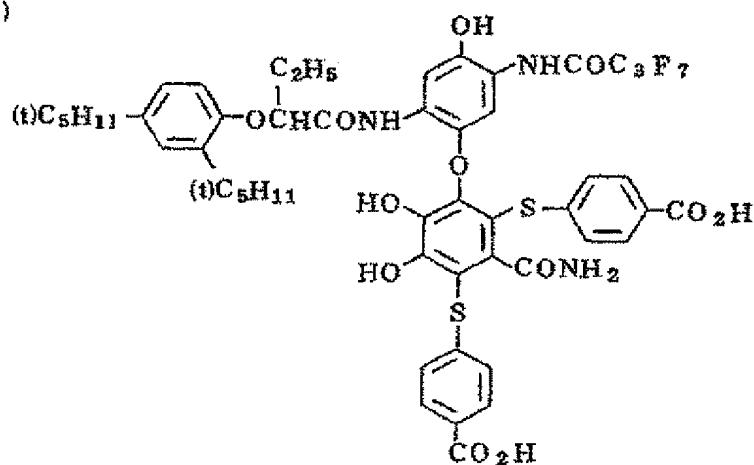
特公平6-75172

70

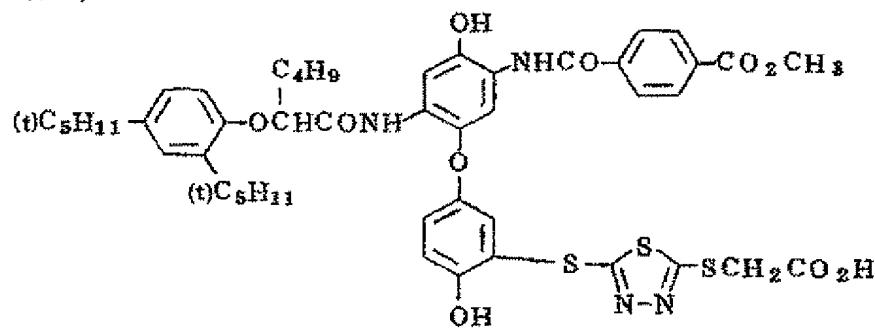
(18)



(19)



(20)



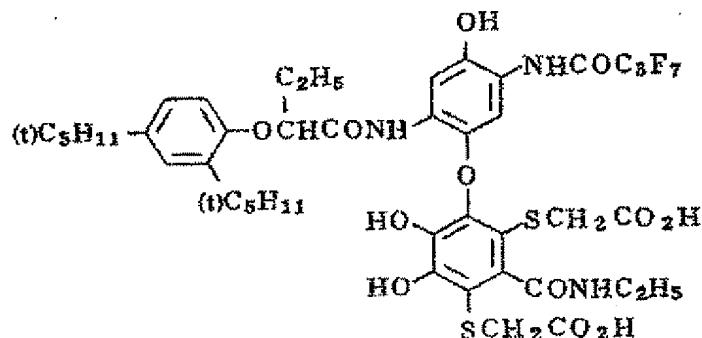
351

特公平6-75172

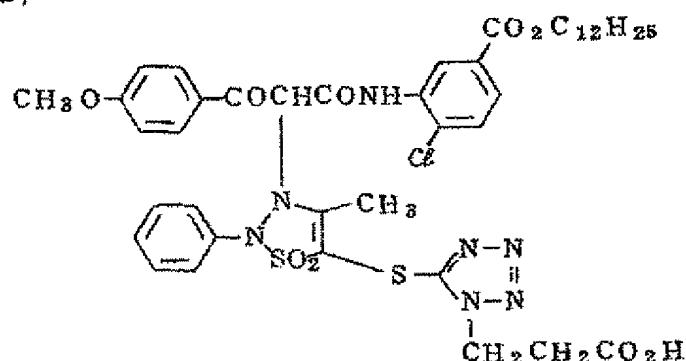
71

72

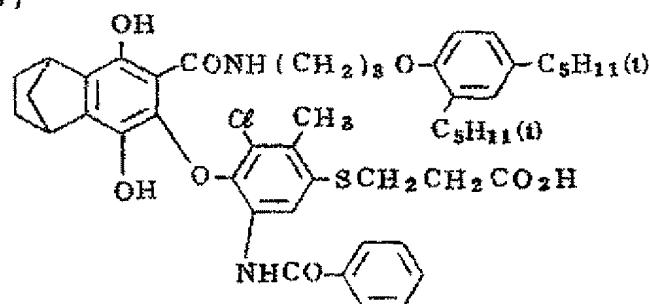
{ 2 / }



122



( 23 )



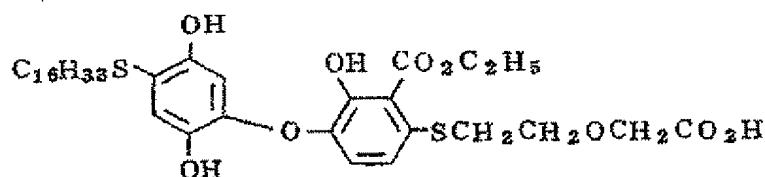
特公平6-75172

74

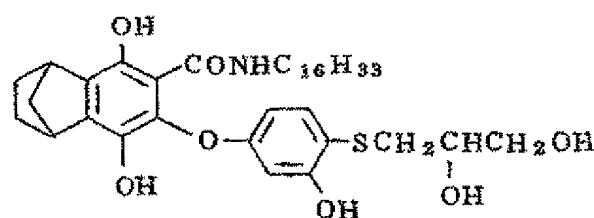
(37)

73

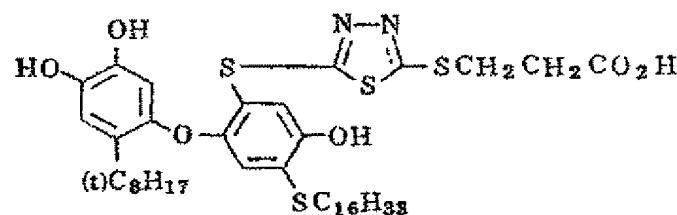
(24)



(25)

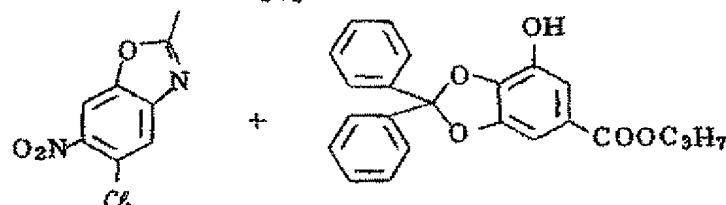


(26)



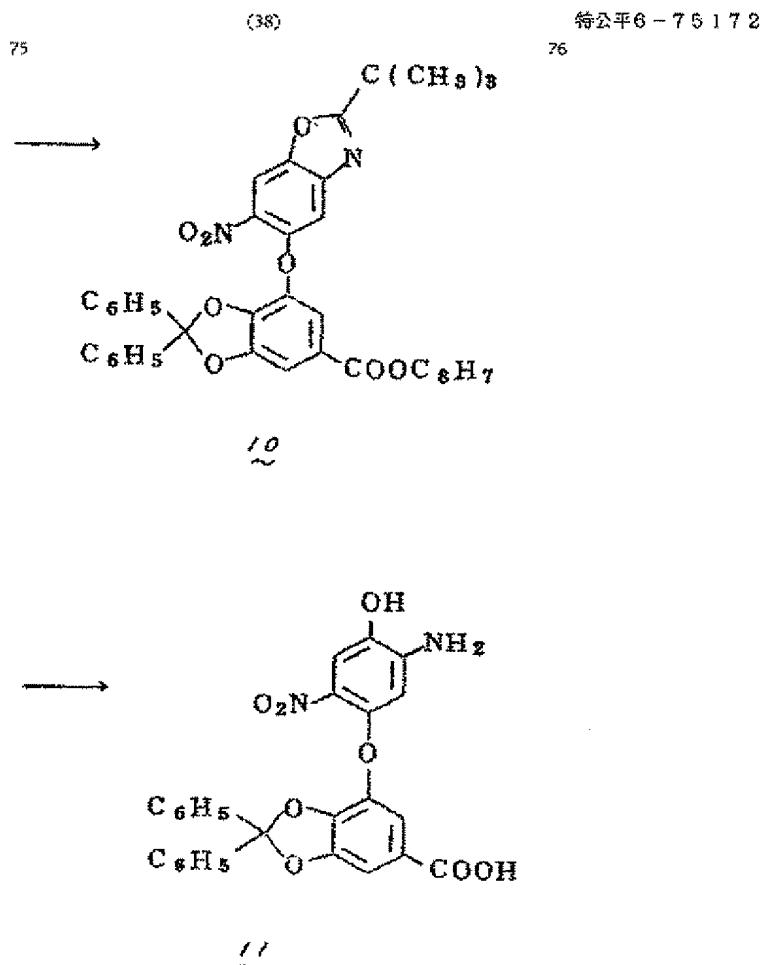
合成例 例示化合物(1)の合成

\*30\*以下の合成ルートにより合成した。

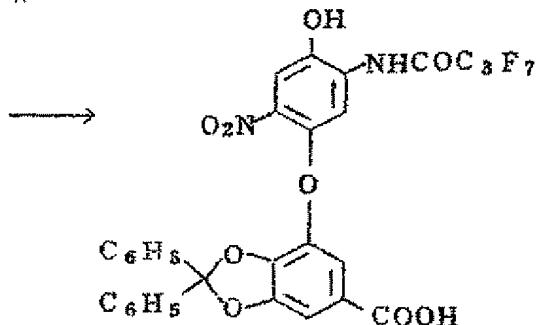
 $C(CH_3)_3$ 

~

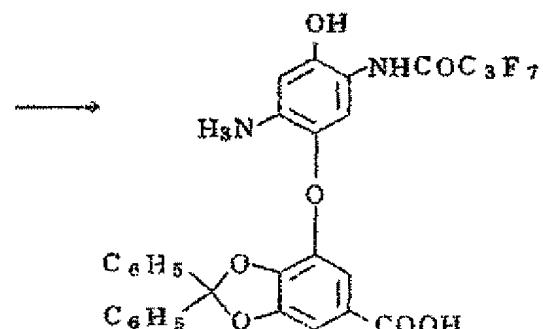
~



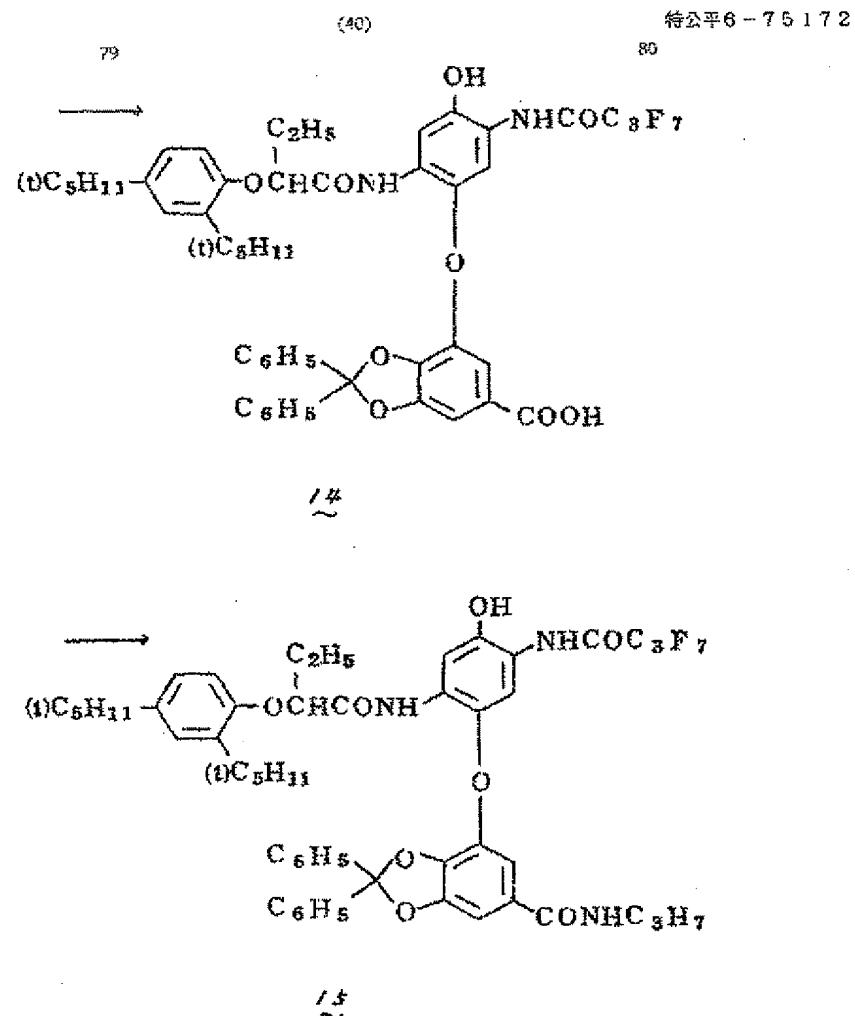
77 (39) 特公平6-75172  
78

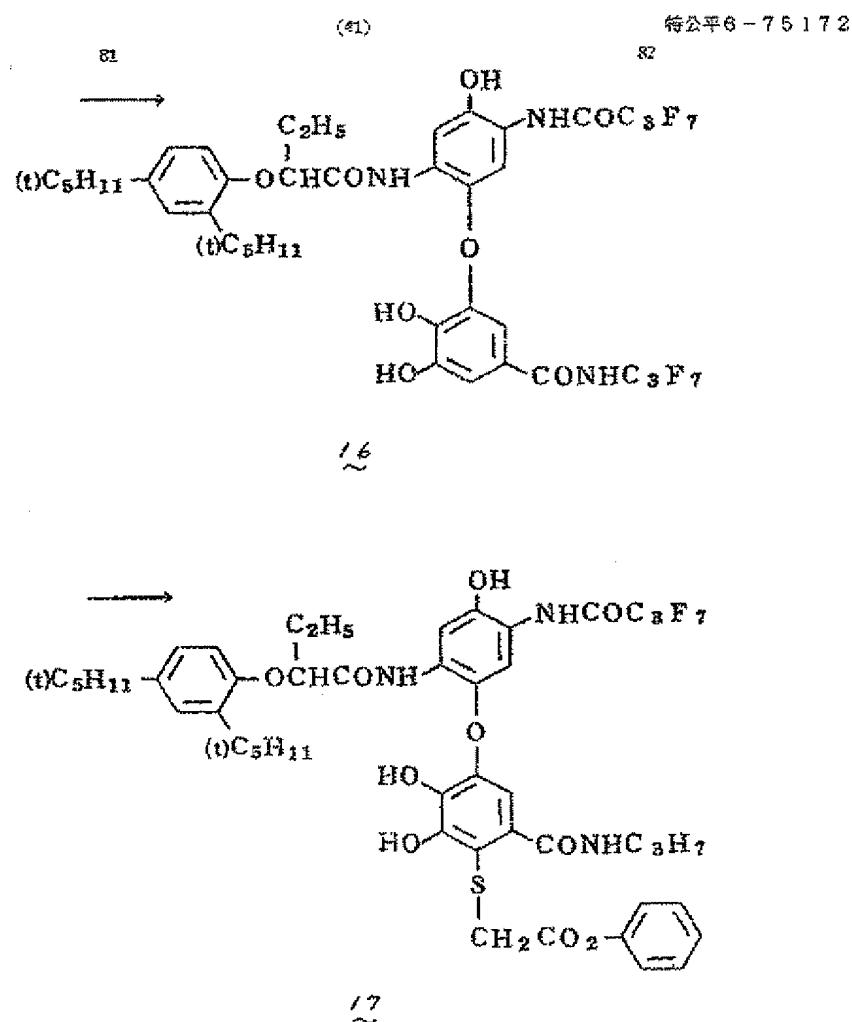


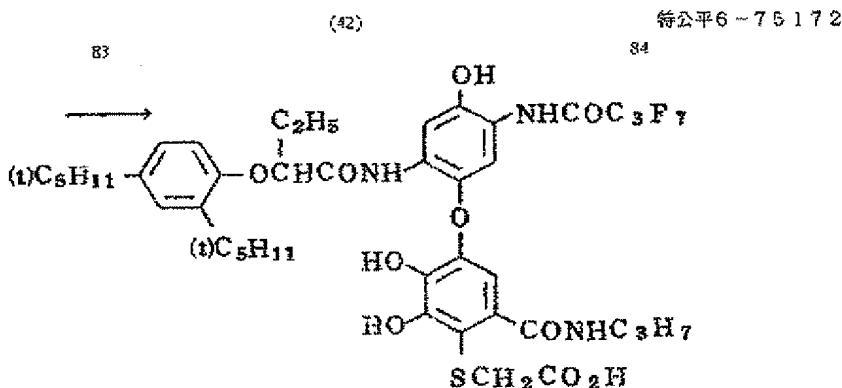
78



79







(例示化合物(1))

## ①第1工程（化合物100の合成）

9 (J.Am.Chem.Soc., 81, 4605 (1959) に記載の方法により合成した), 147.7g, 水酸化カリウム24.6gおよび水15mlをトルエンと共に加え1時間加熱還流した。水およびトルエンを共沸で留去した。残渣にN,N-ジメチルホルムアミド500ml、1.70g, 塩化第一銅0.5gを加え120°Cで4時間反応させた。室温に冷却した後塩酸12ml、水150mlおよびメタノール500mlを加えた。析出した結晶を回収することにより10を120を得た。

## の第2工程(化合物11の合成)

10の55.9gをエタノール300mlと水1000mlの混合浴槽に加え空素ガスを泡した。この溶液に氷酸化カリウムの31.4gを加え6時間加熱還流した。室温にまで冷却し塩酸を加えて中和した。酢酸エチル500mlを加え分液ロートに移し水洗浄した。油層を分離し減圧下浴槽を留去した。残渣(45.2g)を全量次工程に用いた。

### ③第3工程(化合物12の合成)

段階で得た化合物11の46.2gを酢酸エチル500mlに溶解した。室温で無水ヘプタフルオロブタン酸の47.3gを滴下した。40分間その温度で反応させた後、炭酸ナトリウム水を加え中和した。分液ロートにて油層をとり水洗をした。油層を分離し減圧下溶媒を留去し残渣にクロロホルムを入れると結晶が析出した。これを除去しロジを濃縮することにより化合物12の52.5gを得た。これを全量次工程に用いた。

#### ④第4工程(化合物13の合成)

前記で得た化合物12の52.5g、還元鉄53g、塩化アンモニウム3g、酢酸3mlをイソプロパノール280mlと水43mlの混合浴媒に加え、1時間加熱蒸流した。焼いううちにロ過しロ過液を減圧で濃縮した。結晶が析出したところで濃縮液を止め冷却した。析出した結晶をロ別することにより45.2gの化合物13を得た。

### ⑥第5工程（化合物14の合成）

化合物13の45.2gをアセトニトリル500mLに加え加熱還流

下2-(2,4-ジメチアシルフエノキシ)ブタノイルクロリドの28.3gを滴下した。30分間振盪下反応させた後室温にまで冷却し酢酸エチル500mlを加え水洗漂した。油層を分離し減圧で溶媒を留去した。残渣を酢酸エチルとヘキサンとで再抽出し1.44gのSEカラムを経た。

### 第6章 工程（化合物の合成）

14) 第二上槽(混合溶媒上槽部)  
 14の56.7gをテトラヒドロフラン250ml、アセトニトリル250mlにCN-N-ジメチルホルムアミド10mlの混合溶媒に加え室温でチオニルクロリド42.4gを滴下した。30分間反応させた後-10°Cに冷却した。この溶液にプロピルアミン67.7gをり°C以下に保ちながら滴下した。30分間そのまま温度で反応させた後離心機を用いて上槽部を回収した。油層を分離し減圧で溶媒を留去した。残渣を酢酸エチルとヘキサンの混合溶媒より再結晶することにより45.2gの15を得た。

## ②第7工程(化合物15の工程)

150×45.2gをメタノール300mlと塩酸15mlの複合溶媒に加え1時間加熱煮沸した。室温に冷却後水200mlを加え析出した結晶を口取することにより28.6gの16を得た。

### ⑧第8工程（化合物17の合成）

16/28.6gをテトラヒドロフラン500mlに加え、-10°Cに冷  
却し塩化アルミニウム4.5gを加えた。この溶液にフェノ  
キシカルボニルメチルスルフエニルクロリド8.4gを含有  
するジクロロメタン溶液500mlを滴下した。30分間-10  
°Cで反応させ後酢酸エチルおよび水を加えた。分液ロ  
ートにて油層を分離し水洗した。油層をとり減圧で溶媒  
を留去し残渣をヘキサンとエタノールの混合溶媒より再  
結晶することにより目的の化合物17の24gを得た。

### ④第9工程（例示化合物（1）の合成）

前記工程で得た170gの24g、250水酸化カリウムを溶解させた10%含水イソプロパノールに溶解させ3時間室温で反応させた。反応液が酸性になるまで希塩酸を加え酢酸エチルにより抽出した。溶液を減圧で留去した後、残渣をクロロホルムとヘキサンで再結晶することにより目的

(43)

85

とする例示化合物(1)を13.4g得た。

本発明のカプラーは乳剤層および非感光性中間層に添加することができる。好ましくは乳剤層に含有させるのがよい。多量に添加する場合は非感光性中間層に添加すると感度低下等の副作用が少なくて済む。

添加量としては全塗布銀量の0.01モル%～100モル%、好ましくは0.1モル%～50モル%で、特に好ましくは1モル%～20モル%である。

本発明に用いられる写真感光材料の写真乳剤層に含有される好ましいハロゲン化銀は溴化銀、臭化銀、沃溴化銀、沃塩化銀もしくは沃塩臭化銀である。

写真乳剤中のハロゲン化銀粒子は、立方体、八面体、十四面体のような規則的な結晶形を有するもの、球状、板状のような変則的な結晶形を有するもの、双晶面などの結晶欠陥を有するもの、あるいはそれらの複合形でもよい。

ハロゲン化銀の粒径は、約0.1ミクロン以下の微粒子でも銀影面積直徳が約10ミクロンに至る迄の大サイズ粒子でもよく、多分散乳剤でも单分散乳剤でもよい。

本発明に使用できるハロゲン化銀写真乳剤は、例えばリサーチ・ディスクロージャー(RD), No.17643(1978年1月)、22～23頁、「1.乳剤製造(Emulsion preparation and types)」および同、No.18716(1979年11月)、54頁、グラフキデ書「写真的物理と化学」、ポールモンテル社刊(P.Clarkides,Chimie et Physique Photgraphique Paul Montel,1967)、ダフィン著「写真乳剤化学」、フォーカルプレス社刊(G.F.Buffin,Photographic Emulsion Chemistry(Focal Press,1965)、ゼリクマシラ著「写真乳剤の製造と塗布」、フォーカルプレス社刊(V.L.Zellikman et al,Making and Coating Photographic Emulsion,Focal Press,1964)などに記載された方法を用いて調製することができる。米国特許第3,574,628号、同第3,655,394号および米国特許第1,413,748号などに記載された单分散乳剤も好ましい。

また、アスペクト比が約1以上であるような平板状粒子も本発明に使用できる。平板状粒子は、ガトフ著、フォトグラフィック・サイエンス・アンド・エンジニアリング(Gutoff,Photographic Science and Engineering)、第14巻、248～257頁(1970年)；米国特許第4,434,226号、第4,414,310号、同4,433,048号、同4,439,520号および英国特許第2,112,157号などに記載の方法により簡単に調製することができる。

結晶構造は一様なものでも、内部と外部とが異なるハロゲン組成からなる物でもよく、層状構造をなしていてもよい。また、エピタキシャル接合によつて組成の異なるハロゲン化銀が接合されていてもよく、また例えはロダン銀、酸化銀などのハロゲン化銀以外の化合物と接合されていてもよい。

また種々の結晶形の粒子の混合物を用いてもよい。

ハロゲン化銀乳剤は、通常、物理熟成、化学熟成および

特公平6-75172

86

分光増感を行つたものを使用する。このような工程で使用される添加剤はリサーチ・ディスクロージャーNo.17643および同No.18716に記載されており、その該当箇所を後掲の表にまとめた。

本発明に使用できる公知の写真用添加剤も上記の2つのリサーチ・ディスクロージャーに記載されており、下記の表に記載箇所を示した。

添加剤桂類	RD17643	RD18716
1 化学増感剤	23頁	648頁右欄
2 感度上昇剤		同上
3 分光増感剤、強	23～24頁	649頁右欄～649頁右欄 色培感剤
4 塩白剤	24頁	
5 かぶり防止剤および安定剤	24～25頁	649頁右欄
6 光吸収剤、フィルター染料紫外線吸收剤	25～26頁	649頁右欄～650頁左欄
7 ステイン防止剤	25頁左欄	650頁左～右欄
8 色素画像安定剤	25頁	
9 硬膜剤	26頁	651頁右欄
10 パインダー	26頁	同上
11 可塑剤、潤滑剤	27頁	650頁右欄
12 涂布助剤、表面活性剤	28～27頁	同上
13 スタチック防止剤	27頁	同上

30 本発明には種々のカラーカプラーを使用することができます。その具体例は前出のリサーチ・ディスクロージャー(RD) No.17643. VII-C～Gに記載された特許に記載されている。

イエローカプラーとしては、例えば米国特許第3,933,501号、同第4,022,620号、同第4,326,024号、同第4,401,752号、特公昭58-10739号、米国特許第1,425,029号、同第1,476,760号等に記載のものが好ましい。

マゼンタカプラーとしては、5-ビラゾロン系及びビラゾロアゾール系の化合物が好ましく、米国特許第4,310,619号、同第4,351,892号、欧州特許第73,536号、米国特許第3,051,432号、同第3,725,067号、リサーチ・ディス

40 クロージャーNo.24220(1984年6月)、特開昭60-33552号、リサーチ・ディスクロージャーNo.24230(1984年6月)、特開昭60-43659号、米国特許第4,500,630号、同第4,540,654号等に記載のものが特に好ましい。

シアンカプラーとしては、フェノール系及びナフトール系カプラーが挙げられ、米国特許第4,052,212号、同第4,145,396号、同第4,228,233号、同第4,295,200号、同第2,369,929号、同第2,801,171号、同第2,772,162号、同第2,895,826号、同第3,772,002号、同第3,758,308号、同第4,334,011号、同第4,327,173号、西欧特許公開第3,329,729号、欧州特許第121,365A号、米国特許第3,4

(44)

87

46,622号、同第4,333,999号、同第4,451,559号、同第4,427,767号、欧州特許第151,626A号等に記載のものが好ましい。

発色色素の不要吸収を補正するためのカブラーは、リサーチ・ディスクロージャーNo.17643C(VII-G項、米国特許第4,153,570号、特公昭57-39413号、米国特許第4,004,929号、同第4,138,258号、米国特許第1,146,368号に記載のものが好ましい。

発色色素が過度な拡散性を有するカブラーとしては、米国特許第4,366,237号、英国特許第2,125,570号、欧州特許第96,570号、西独特許(公開)第3,234,533号に記載のものが好ましい。

ポリマー化された色素形成カブラーの典型例は、米国特許第3,451,820号、同第4,080,211号、同第4,367,282号、英國特許第2,102,173号等に記載されている。

カツプリングに伴つて写真的に有用な残基を放出するカブラーもまた本発明で好ましく使用できる。現像抑制剤を放出するDIRカブラーは前述のRD17643、VII~F項に記載された特許、特開昭57-151944号、同57-154234号、同60-184248号、米国特許第4,248,962号に記載されたもののが好ましい。

現像時に、画像中に造影剤もしくは現像促進剤を放出するカブラーとしては、英國特許第2,097,140号、同第2,131,138号、特開昭59-175338号、同59-170340号に記載のものが好ましい。

その他、本発明の感光材料に用いることのできるカブラーとしては、米国特許第4,130,427号等に記載の競争カブラー、米国特許第4,283,472号、同第4,338,393号、同第4,310,618号等に記載の多当量カブラー、特開昭60-185950号等に記載のDIRレドックス化合物放出カブラー、欧州特許第173,502号に記載の離脱後復色する色素を放出するカブラー等が挙げられる。

本発明に使用するカブラーは、従々の公知分散方法により感光材料中に導入できる。

水中油溶分散法に用いられる高沸点有機溶媒の例は米国特許第2,322,027号などに記載されている。

ラテックス分散法の工程、効果および各使用のラテックスの具体例は、米国特許第4,159,365号、西獨特許出願(GLS)第2,541,274号および同第2,541,230号などに記載されている。

本発明に使用できる適当な支持体は、例えば、前述のRD、No.17643の28頁および同、No.18716の551左欄~右欄に記載された通常の方法によつて現像処理することができる。

本発明に使用できるカラー写真感光材料は、前述のRD、No.17643の28~29頁および同、No.18716の551左欄~右欄に記載された通常の方法によつて現像処理することができる。

本発明のハロゲン化銀写真感光材料は、発色現像後、水洗することなしに漂白定着浴中で処理することが好ましい。

特公平6-75172

88

本発明のハロゲン化銀カラー写真感光材料は、定着又は漂白定着等の熟練処理後、水洗及び/又は安定工程を経るのが一般的である。

水洗工程での水洗水槽は、感光材料の特性(例えばカブラー等使用条件による)、用途、更には水洗水温、水洗タンクの数(段数)、向流、順流等の構成方式、その外種々の条件によつて広範囲に設定し得る。このうち、多段向流方式における水洗タンク数と水量の関係は、ジャーナル・オブ・ザ・ソサエティ・オブ・モーション・ピクチャード・アンド・テレビジョン・エンジニアズ

(Journal of the Society of Motion Picture and Television Engineers) 第64巻、p.246~253(1955年5月号)に記載の方法で求めることができる。

前記文献に記載の多段向流方式によれば、水洗水量を大巾に減少し得るが、タンク内における水の滞留時間の増加により、バクテリアが繁殖し、生成した浮遊物が感光材料に付着する等の問題が生じる。本発明のカラー感光材料の処理において、この様な問題の解決策として、特開昭61-131632号に記載のカルシウム、マグネシウムを低減させる方法を、極めて有効に用いることができる。

また、特開昭57-8542号に記載のイソチアゾロン化合物やサイアベンダゾール類、塩素化イソシアヌール酸ナトリウム等の塩素系殺菌剤、その他ベンゾトリアゾール等、総合特許「防全防微細の化学」、衛生技術会場「微生物の検査、殺菌、防微細技術」、日本防菌防微細学会編「防菌防微細事典」に記載の殺菌剤を用いることもできる。

本発明の感光材料の処理における水洗水のpHは4~9であり、好ましくは5~8である。水洗水温、水洗時間も感光材料の特性、用途等で種々設定し得るが、一般には、15~45°Cで20秒~10分、好ましくは25~40°Cで30秒~5分の範囲が選択される。

更に、本発明の感光材料は、上記水洗に代り、直接安定液によつて処理することもできる。この様な安定化処理においては、特開昭57-8543号、同58-14834号、同59-18434号、同60-220345号、同60-238832号、同60-239784号、同60-239749号、同61-4054号、同61-118749号等に記載の公知の方法は、すべて用いることができる。特に、1-ヒドロキシエチリデン-1,1-ジホスホン酸、

5-クロロ-2-メチル-4-イソチアゾリン-3-オノン、ビスマス化合物、アンモニウム化合物等を含有する安定浴が好ましく用いられる。

又、前記水洗処理に於いて、更に安定化処理する場合もあり、その例として、短影用カラー写真感光材料の最終浴として使用される、ホルマリンと界面活性剤を含有する安定浴をあけることができる。

次ぎに本発明に使用できるリンス浴又は安定浴について、詳細を説明する。

リンス浴又は安定浴と定着能を有する浴との間に必要に応じて行なう短時間の水洗やリンスが存在してもよ

(45)

89

い。本発明における“定着能を有する浴”とは、主に從来の漂白定着浴や定着浴を示し、これらの浴には後述するようにチオ尿酸塩を含有するのが好ましい。上記リンス浴とは、カラー感光材料に付着又は吸着された処理液成分、並びに処理後の写真性能、画像の安定性を確保するために除去されるべきカラー感光材料の構成成分を洗い出すことを主目的した浴である。又、安定浴とは上記リンス浴としての機能に加え、更にリンス浴では得ることのできない画像安定化機能を付与された浴を指すもので、例えば、ホルマリンを含む浴などがこれに相当する。また前浴からの持ち込み量とは、感光材料に付着並びに吸着されたリンス浴に投入する前浴の容積を意味し、リンス浴に入る直前に採取したカラー感光材料を水に浸漬して前浴成分を抽出し、抽出液中の前浴成分量を測定することによって算出しえる。本発明のリンス浴又は安定浴には、通常2段以上の向流方式が好ましく、補充量は感光材料単位面積当たり前浴からの持込み量の0.5~50倍、好ましくは1.0~30倍と最高の水洗水置の1/10以下である。

本発明のリンス浴または安定浴中には、水アカの発生や処理後の感光材料に発生するカビの防止のため、種々の防バクテリア剤、防カビ剤を含有させることもできる。これらの防バクテリア剤、防カビ剤の例としては特開昭57-15724号及び同58-105145号に示されるような、チアゾリルベンゼンズイミダゾール系化合物、あるいは特開昭57-8542号に示されるようなインチアジロン系化合物、あるいはトリクロロフェノールに代表されるようなクロロフェノール系化合物、あるいはプロモフェノール系化合物、あるいは、有機スズや有機亜鉛化合物、あるいは、チオシアン酸やインチオシアン酸系の化合物、あるいは、酸アミド系化合物、あるいはダイアシンやトリアシン系化合物、あるいは、チオ尿素系化合物、ベンゾトリアゾールアルキルグアニジン化合物、あるいは、ベンズアルコニウムクロライドに代表されるような4級アンモニウム塩、あるいは、ペニシリソに代表されるような抗生素質等、シャーナル・アンティバクテリア・アンド・アンティファンガス・エイジェント (J.Antibact.Antifung Agents) Vol.1, No.5, p-207~223 (1983) に記載の汎用的防バイ剤を1種以上併用してもよい。

又、特開昭46-83820号に記載の種々の殺菌剤も用いることができる。

リンス浴又は安定化浴には、軟水化処理した水を使用することができる。軟水化処理の方法としては、イオン交換樹脂又は逆浸透装置を使用することが挙げられる。

イオン交換樹脂としては、交換基の対イオンがナトリウムであるナトリウム型強酸性カチオン交換樹脂が好ましく、又、H型強酸性カチオン交換樹脂、アンモニウム型強酸カチオン交換樹脂も使用できる。更にH型強酸性カチオン交換樹脂とM型強塩基性アンオン交換樹脂を併用することも好ましい。樹脂基体としては、スチレン、ジ

特公平6-75172

90

ビニルベンゼンの共重合体が好ましく、特に製造時のジビニルベンゼン仕込量が全モノマー仕込量の4~16% (w/w) のものが好ましい。

このようなイオン交換樹脂の例として、三菱化成(株)製商品名ダイヤイオンSK-1E又はPK-215等を挙げることができる。

逆浸透装置としては、種々のものを用い得るが、酢酸セルロース又はポリエーテルサルボンの膜を用いたものが適している。圧力は20kg/cm<sup>2</sup>以下のものが騒音が小さく使用しやすい。

この様なイオン交換樹脂や逆浸透装置によつて、カルシウム、マグネシウムを低減させた水は、バクテリアやカビの繁殖が少なく、本発明と組合せることによつて、良好な結果をもたらすものである。

本発明のリンス浴又は安定浴には、液安定性の点から特に、キレート剤を添加することが好ましい。キレート剤としては、無機リン酸、アミノポリカルボン酸、有機リン酸、アミノポリホスホン酸、ホスホノカルボン酸等をあげることができる。

(実施例)

以下に本発明を実施例により更に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

**実施例1**

下塗りを施した三酢酸セルロースフィルム支持体上に、下記に示すような組成の各層よりなる多層カラー感光材料である試料101を作成した。

(感光層の組成)

また増感色素については同一層内のハログン化銀1モルあたりのモル数で示した。

30	第1層(ハレーション防止層)	
	黒色コロイド銀	.....0.2g/m <sup>2</sup>
	ゼラチン	.....1.3g/m <sup>2</sup>
	カラードカブラーC-1	.....0.06g/m <sup>2</sup>
	紫外線吸収剤UV-1	.....0.1g/m <sup>2</sup>
	同上 UV-2	.....0.2g/m <sup>2</sup>
	高沸点有機溶媒O1-1	.....0.01cc/m <sup>2</sup>
	同上 O1-2	.....0.01cc/m <sup>2</sup>
35	第2層(中間層)	
	微粒子臭化銀	
40	(平均粒径0.07μ)	
	ゼラチン	.....1.0g/m <sup>2</sup>
	カラードカブラーC-2	.....0.02g/m <sup>2</sup>
	高沸点有機溶媒O1-1	.....0.1cc/m <sup>2</sup>
45	第3層(低感度赤感光層)	
	沃庚化銀乳剤(沃化銀2モル%)	
	平均粒径0.3μ)	.....銀0.4g/m <sup>2</sup>
	ゼラチン	.....0.6g/m <sup>2</sup>
	増感色素I	.....1.0×10 <sup>-3</sup>
	増感色素II	.....3.0×10 <sup>-3</sup>
50	増感色素III	.....1×10 <sup>-3</sup>

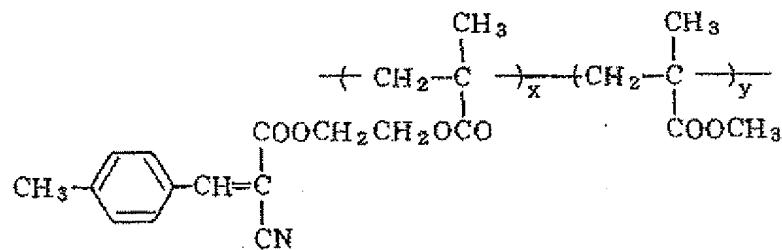
(46)		特公平6-75172	
91		92	
カブラーC-3	.....0.06g/m <sup>2</sup>	カブラーC-9	.....0.25g/m <sup>2</sup>
カブラーC-4	.....0.06g/m <sup>2</sup>	カブラーC-1	.....0.03g/m <sup>2</sup>
カブラーC-8	.....0.04g/m <sup>2</sup>	カブラーC-10	.....0.015g/m <sup>2</sup>
カブラーC-2	.....0.03g/m <sup>2</sup>	カブラーC-6	.....0.01g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.03cc/m <sup>2</sup>	高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.2cc/m <sup>2</sup>
同上 Onl-3	.....0.012cc/m <sup>2</sup>	第9層(高感度銀感光剤層)	
第4層(中感度赤感光剤層)		沃典化銀乳剤(沃化銀6モル%	
沃典化銀乳剤(沃化銀5モル%、		平均粒径0.5μ)	
増感色素I	.....0.7g/m <sup>2</sup>	ゼラチン	.....1.0g/m <sup>2</sup>
増感色素II	.....1×10 <sup>-3</sup>	増感色素VII	.....3.5×10 <sup>-3</sup>
増感色素III	.....3×10 <sup>-3</sup>	増感色素VIII	.....1.4×10 <sup>-3</sup>
カブラーC-3	.....0.24g/m <sup>2</sup>	カブラーC-11	.....0.01g/m <sup>2</sup>
カブラーC-4	.....0.24g/m <sup>2</sup>	カブラーC-12	.....0.03g/m <sup>2</sup>
カブラーC-8	.....0.04g/m <sup>2</sup>	カブラーC-13	.....0.20g/m <sup>2</sup>
カブラーC-2	.....0.04g/m <sup>2</sup>	カブラーC-1	.....0.02g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.15cc/m <sup>2</sup>	カブラーC-15	.....0.02g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒Onl-3	.....0.02cc/m <sup>2</sup>	高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.20cc/m <sup>2</sup>
第5層(高感度赤感光剤層)		同上 Onl-2	.....0.05cc/m <sup>2</sup>
沃典化銀乳剤(沃化銀10モル%、		第10層(イエローフィルター層)	
平均粒径0.7μ)		26 ゼラチン	.....1.2g/m <sup>2</sup>
ゼラチン	.....銀1.0g/m <sup>2</sup>	青色コロイド銀	.....0.08g/m <sup>2</sup>
増感色素I	.....1×10 <sup>-3</sup>	化合物Opp-B	.....0.10g/m <sup>2</sup>
増感色素II	.....3×10 <sup>-3</sup>	高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.3cc/m <sup>2</sup>
増感色素III	.....1×10 <sup>-3</sup>	第11層(低感度青感光剤層)	
カブラーC-6	.....0.05g/m <sup>2</sup>	单分散沃典化銀乳剤(沃化銀4モル%、	
カブラーC-7	.....0.1g/m <sup>2</sup>	平均粒径0.3μ)	.....銀0.4g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.01cc/m <sup>2</sup>	ゼラチン	.....1.0g/m <sup>2</sup>
同上 Onl-2	.....0.05cc/m <sup>2</sup>	地感色素IX	.....2×10 <sup>-3</sup>
第6層(中間層)		カブラーC-14	.....0.9g/m <sup>2</sup>
ゼラチン	.....1.0g/m <sup>2</sup>	35 カブラーC-5	.....0.07g/m <sup>2</sup>
化合物Opp-A	.....0.03g/m <sup>2</sup>	高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.2cc/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.05cc/m <sup>2</sup>	第12層(高感度青感光剤層)	
第7層(低感度銀感光剤層)		沃典化銀(沃化銀10モル%、	
沃典化銀乳化剤(沃化銀4モル%、		平均粒径1.5μ)	.....銀0.5g/m <sup>2</sup>
平均粒径0.3μ)	.....0.30g/m <sup>2</sup>	ゼラチン	.....0.6g/m <sup>2</sup>
増感色素IV	.....5×10 <sup>-3</sup>	増感色素IX	.....1×10 <sup>-3</sup>
増感色素VI	.....0.3×10 <sup>-3</sup>	カブラーC-14	.....0.25g/m <sup>2</sup>
増感色素V	.....2×10 <sup>-3</sup>	高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.07cc/m <sup>2</sup>
ゼラチン	.....1.0g/m <sup>2</sup>	第13層(第1保護層)	
カブラーC-9	.....0.2g/m <sup>2</sup>	40 ゼラチン	.....0.8g/m <sup>2</sup>
カブラーC-5	.....0.03g/m <sup>2</sup>	紫外線吸収剤UV-1	.....0.1g/m <sup>2</sup>
カブラーC-5	.....0.03g/m <sup>2</sup>	同上 UV-2	.....0.2g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.5cc/m <sup>2</sup>	高沸点有機溶媒Onl-1	.....0.01cc/m <sup>2</sup>
第8層(中感度銀感光剤層)		同上 Onl-2	.....0.01cc/m <sup>2</sup>
沃典化銀乳剤(沃化銀5モル%、		第14層(第2保護層)	
平均粒径0.5μ)	.....0.40g/m <sup>2</sup>	微粒子奥化銀(平均粒径0.07μ)	.....0.5g/m <sup>2</sup>
増感色素IV	.....5×10 <sup>-3</sup>	ゼラチン	.....0.45g/m <sup>2</sup>
増感色素V	.....2×10 <sup>-3</sup>	ポリメチルメタアクリレート粒子 (直径1.5μ)	.....0.2g/m <sup>2</sup>
増感色素VI	.....0.3×10 <sup>-3</sup>	50 硬膜剤H-1	.....0.4g/m <sup>2</sup>

(47)

93

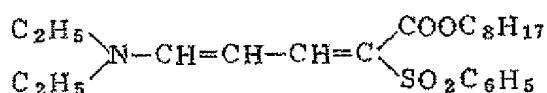
ホルムアルデヒドスカベンジャーS-1 ..... 0.5g/m<sup>2</sup>  
 ホルムアルデヒドスカベンジャーS-2 ..... 0.5g/m<sup>2</sup>  
 各層には上記の成分の他に、界面活性剤を塗布助剤として添附した。以上のようにして作成した試料を試料101 \*

U V - /



x/y = 7/3 (重量比)

U V - 2



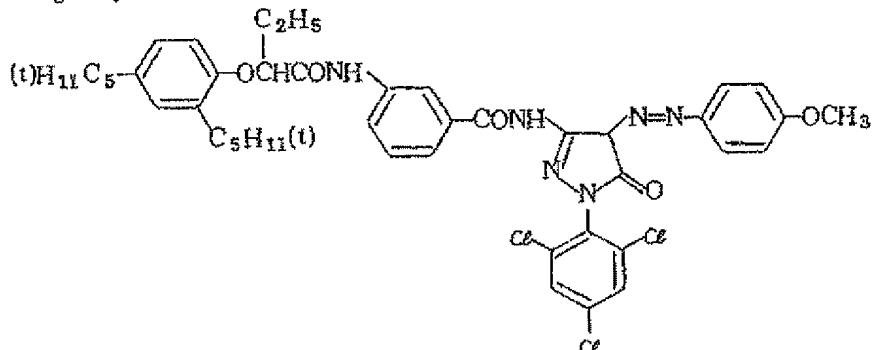
101-1 リン酸トリクレシル

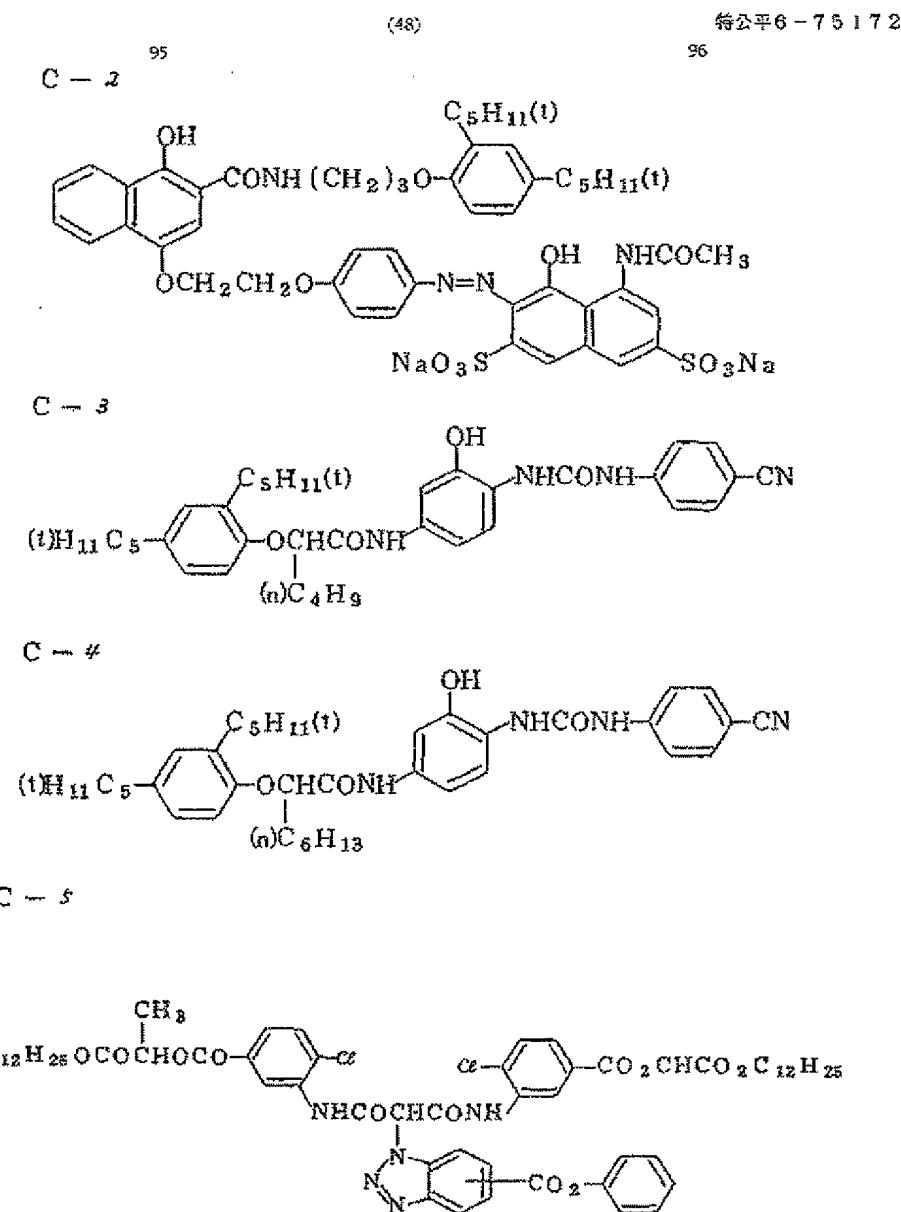
101-2 フタル酸ジブチル

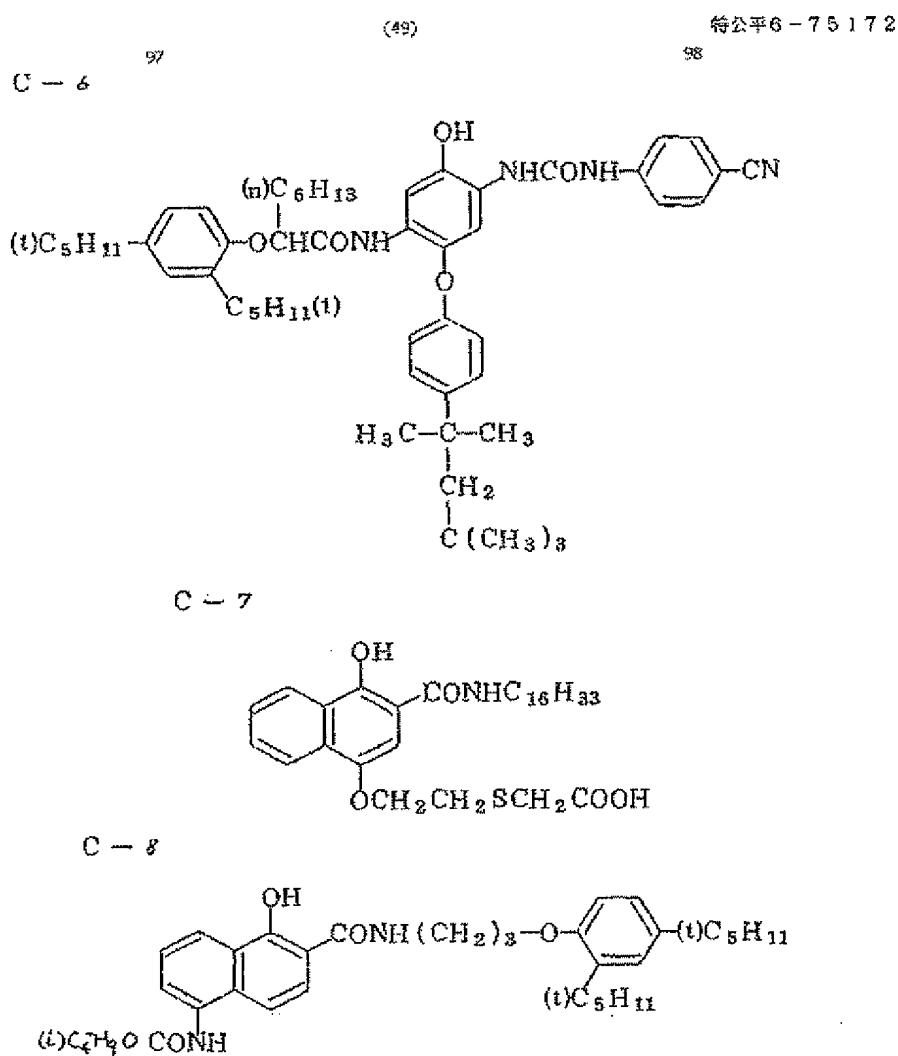
C - /

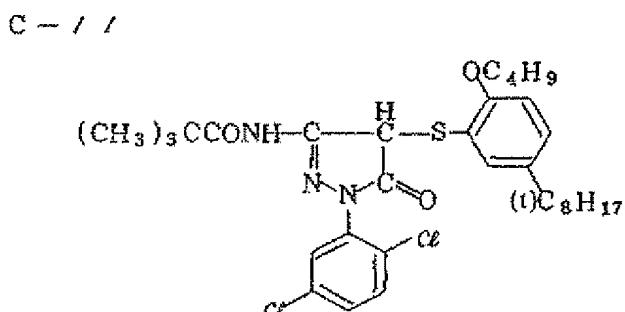
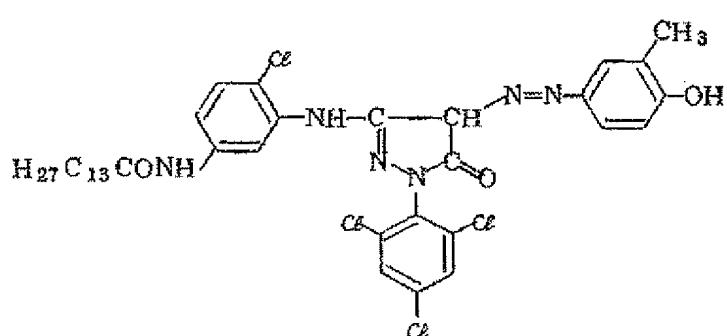
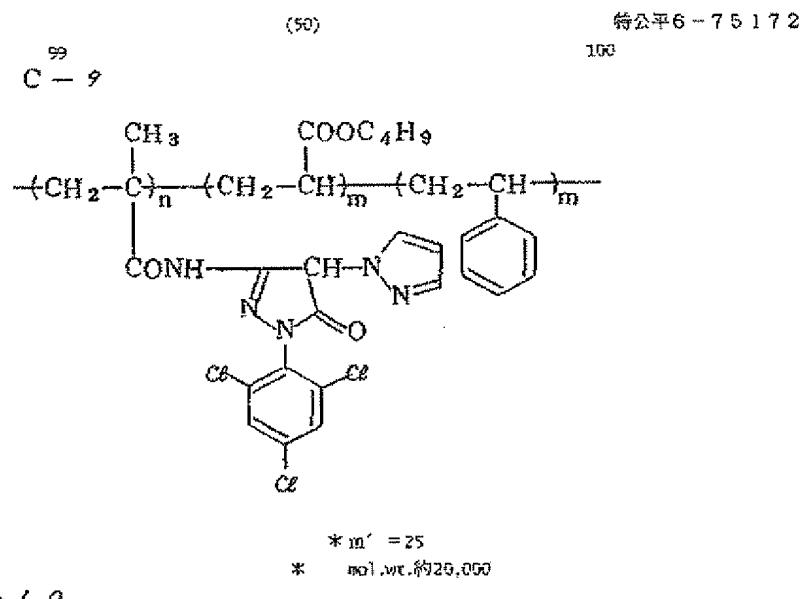
※101-3 フタル酸ビス(2-エチルヘキシル)

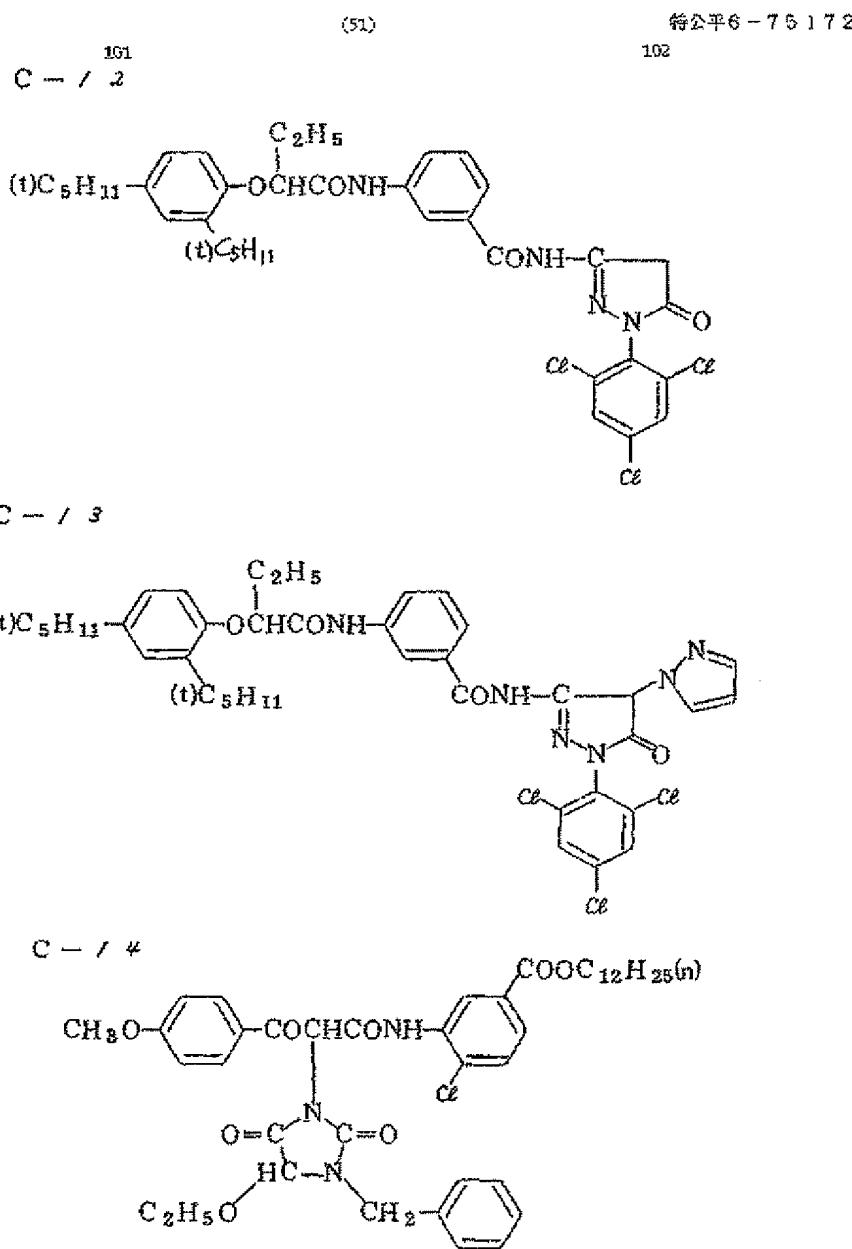
※

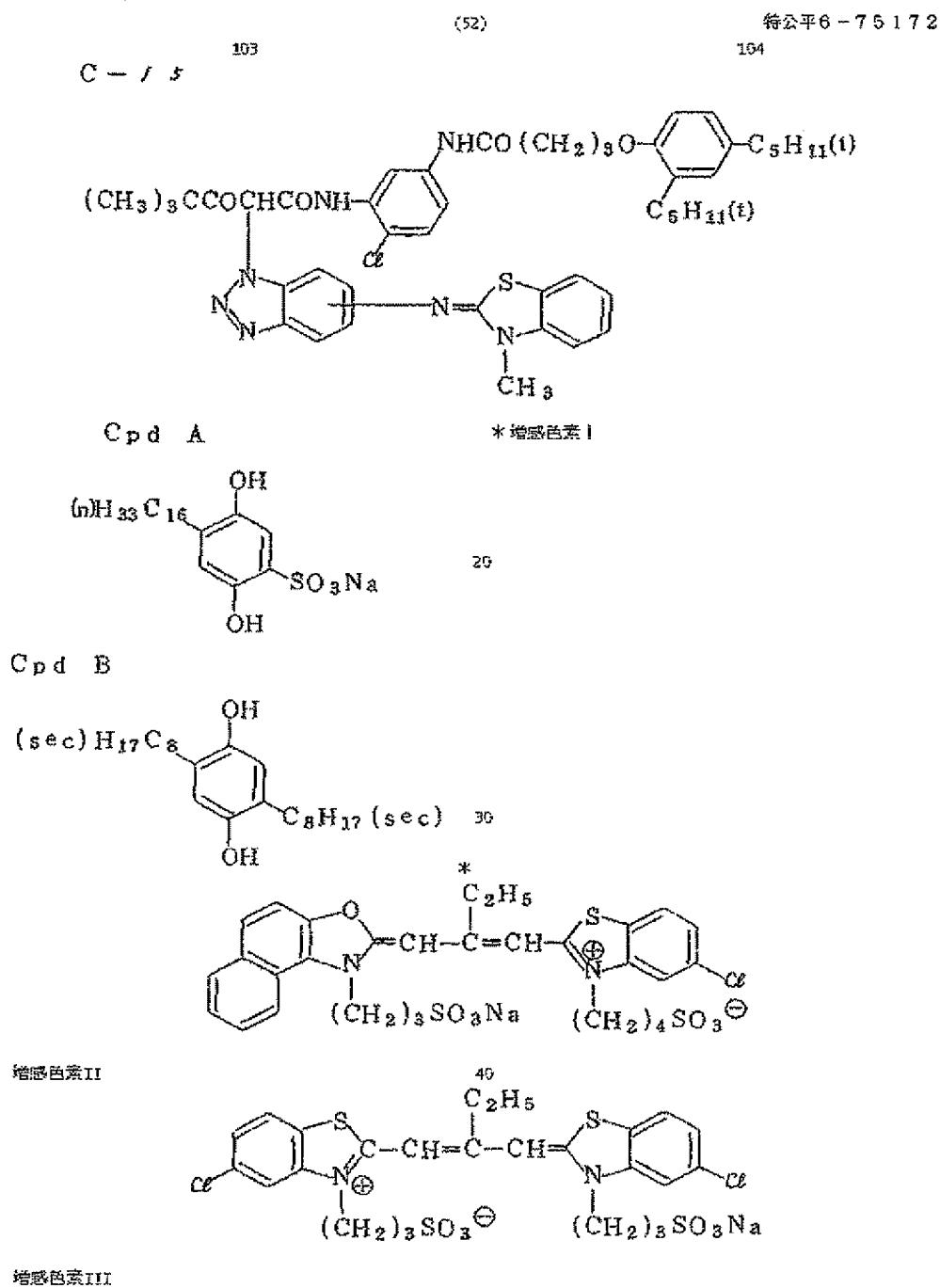


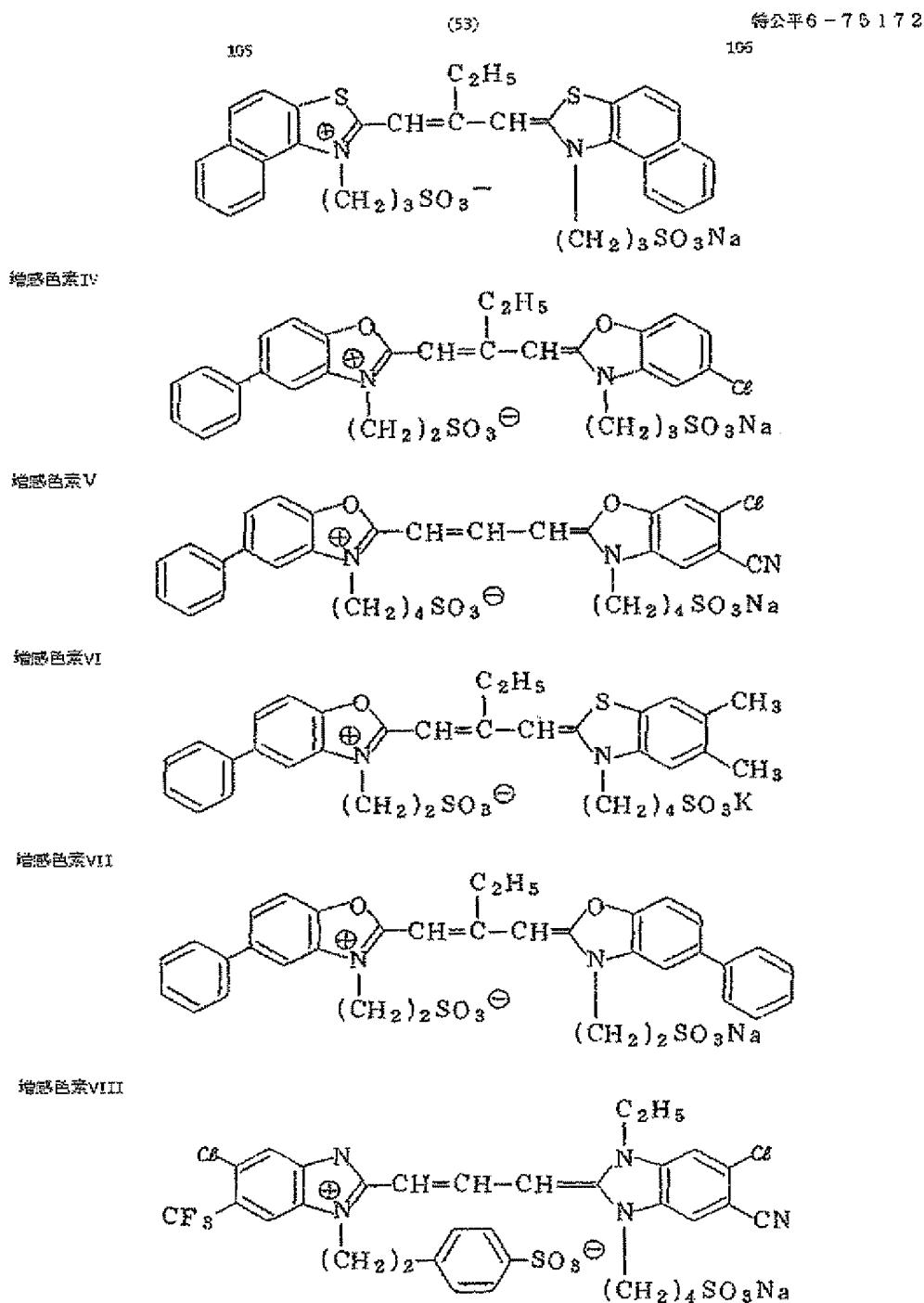


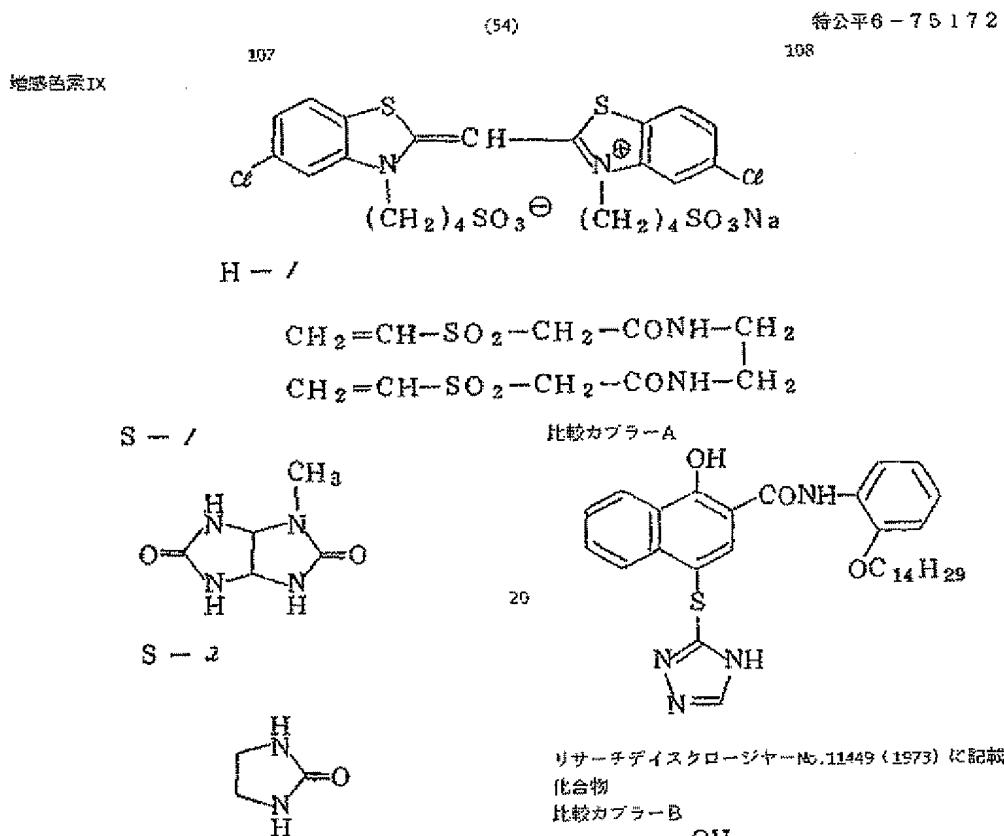












以上の如くして作製した試料を101とした。

試料102～110の作製

試料101において第3層、第4層のカブラーC-3のかわりに表1に示したカブラーに等モルおきかえた以外試料101と同様にして作成した。

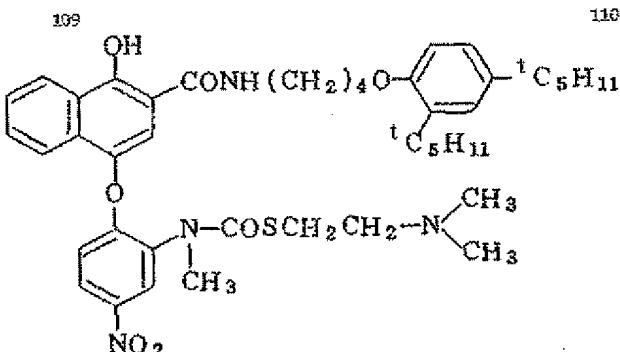
試料101～110を35μ/m巾に裁断したのち標準的な被写体を撮影し、下記処理工程(I)～(III)を通して各々500mのランニングテストをおこなつた。ランニング終了後、試料101～110を白光で20KVの露光を与え、下記現像処理をおこなつた。

現像液の試料の表面銀量を螢光X線で分析した結果を表1に示した。

本発明のカブラーを用いた場合はランニング状態においても十分に脱銀促進効果を発揮していることがわかる。

(55)

特公平6-75172



110

特開昭61-201247に記載の化合物  
比較カブラーD

特開昭61-201247に記載の化合物

表-5 処理工程(I)  
(温度38°C)

工程	処理(I)	
	時間	補充量*
発色試験	3分15秒	15ml
漂白	3分00秒	5ml
定着	4分00秒	30ml
安定①	30秒	-
安定②	30秒	-
安定③	30秒	30ml
乾燥	1分30秒 50°C	-

\* 35%市販当り

上記処理工程において、安定①、②、③は④→⑤→⑥への  
両流方式とした。又、定着液の水洗タンクへの持ち込  
み量は1m当り2mlであつた。

《発色現像液》

	母液(g)	補充液(g)
ジエチレン	1.0	2.0
トリアミン五酢酸	2.0	3.3
1-ヒドロキシ		
エチリデン-1,		
1-ジホスホン酸		
亜硫酸ナトリウム	4.0	5.0
炭酸カリウム	30.0	38.0 50 - p-モノノニル

臭化カリウム	1.4	-
沃化カリウム	1.3mg	-
ヒドロキシアミン	2.4	3.2
4-(N-エチル-4,5-	7.2	
N-B-ヒドロキシ		
エチルアミノ)-2-		
2G メチルアニリン硫酸塩		
水を加えて	1.0	1.0
pH	10.00	10.00

《漂白液》 母液(g) 補充液(g)

エチレンジアミン 50 60

四酢酸第2鉄アンモニウム塩	60	72
1,3-ジアミノブ		
パン四酢酸第2鉄		
3G アンモニウム塩		
硝酸アンモニウム	10.0	12.00
臭化アンモニウム	150g	170g
水を加えて	1.0	1.0
pH	5.0	5.8

《定着液》 母液(g) 補充液(g)

エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩 1.0 1.2

亜硫酸ナトリウム	4.0	5.0
重亜硫酸ナトリウム	4.6	5.8
チオ硫酸アンモニウム		
水溶液(70%)	174ml	200ml
水を加えて	1.0	1.0
pH	6.6	6.6

《安定液》 母液(g) 補充液(g)

ホルマリン(37%w/v) 2.0ml 3.0ml

ポリオキシエチレン 0.3 0.45

(56)

特公平6-75172

111

フェニルエーテル(平均重合度20)		
5-クロロ-2-メチル	0.03	0.045
-4-イソチアゾリン-		
3-オン		
水を加えて	1ℓ	1ℓ
処理工程(II)(温度38℃)		

工程	処理(II)	
	処理時間	補充量*
発色現像	3分15秒	15ml
漂白	1分00秒	10ml
漂白定着	3分15秒	15ml
水洗①	40秒	—
水洗②	1分00秒	1200ml
安定	20秒	15ml
乾燥	1分15秒 (60℃)	—

※ 補充量は35%巾1m長さ当り

上記処理工程において、水洗①と②は、②から③への向  
流水洗方式とした。次に、各処理液の組成を記す。

## 《発色現像液》

	母液(g)	補充液(g)
ジエチレン	1.0	1.1
トリアミン五酢酸		
1-ヒドロキシン		
エチリデン-1,1-	2.0	2.2
ジホスホン酸		
亜硫酸ナトリウム	4.0	4.0
炭酸カリウム	30.0	42.0
臭化カリウム	1.6	—
沃化カリウム	2.0mg	—
ヒドロキシアミン	2.4	3.6
4-(N-エチル-N- N-β-ヒドロキシ エチルアミノ)-2-メチル アニリン硫酸塩	5.0	7.3
水を加えて	1ℓ	1ℓ
pH	10.00	10.05
《漂白液》母液・補充液共通		
エチレンジアミン四酢酸第二鉄	120.0g	
アンモニア水		
エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩	10.0g	
硫酸アンモニウム	10.0g	
臭化アンモニウム	100.0g	
アンモニア水を加えて		
水を加えて	1.0l	
《漂白定着液》母液・補充液共通		
エチレンジアミン四酢酸第二鉄	50.0g	
アンモニア水		

112	エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩	5.00
	亜硫酸ナトリウム	12.0g
	チオ硫酸アンモニウム水溶液(70%)	240ml
	アンモニア水を加えて	pH7.3
	水を加えて	1ℓ
	《水洗水》	

水洗水としては、水洗水をNa型強酸性カチオン交換樹脂  
(三菱化成(株)製 ダイヤイオンSK-1B)を充てんし  
たカラムに通水し、カルシウム2mg/l、マグネシウム1.2

10 mg/lの水質にしたもの用いた。

## 《安定液》

処理工程(Ⅰ)と同じ

処理工程(Ⅱ)(温度38℃)

工程	処理時間	タンク容量	補充量*
発色現像	3分15秒	8ℓ	15ml
漂白定着	2分30秒	8ℓ	25ml
水洗①	20秒	4ℓ ←	
水洗②	20秒	4ℓ →	3段逆流方式
水洗③	20秒	4ℓ ←	10ml
安定	20秒	4ℓ	10ml

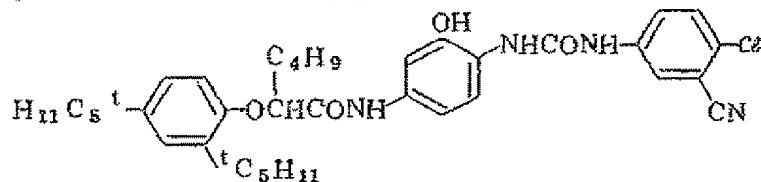
※ 漂白材料35%巾1m長さ当り

## 《発色現像液》

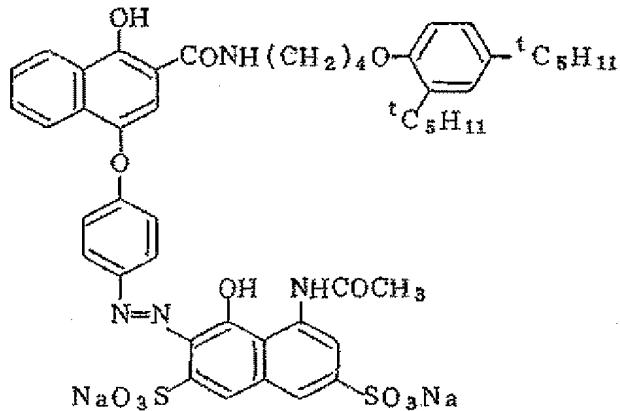
	母液(g)	補充液(g)
ジエチレントリアミン	1.0	1.2
五酢酸		
1-ヒドロキシンエチリ		
デン-1,1-ジホスホン酸	2.0	2.4
亜硫酸ナトリウム	2.0	4.8
炭酸カリウム	35.0	45.0
臭化カリウム	1.6	—
沃化カリウム	2.0mg	—
ヒドロキシルアミン	2.0	3.6
4-(N-エチル-N- β-ヒドロキシ エチルアミノ)-2-メチル アニリン硫酸塩	5.0	7.5
水を加えて	1ℓ	1ℓ
pH(水酸化カリウム を用いて)		
《漂白定着液》		
エチレンジアミン	40	45
四酢酸第2鉄		
アンモニア水		
ジエチレントリアミン		
五酢酸第2鉄		
アンモニア水		

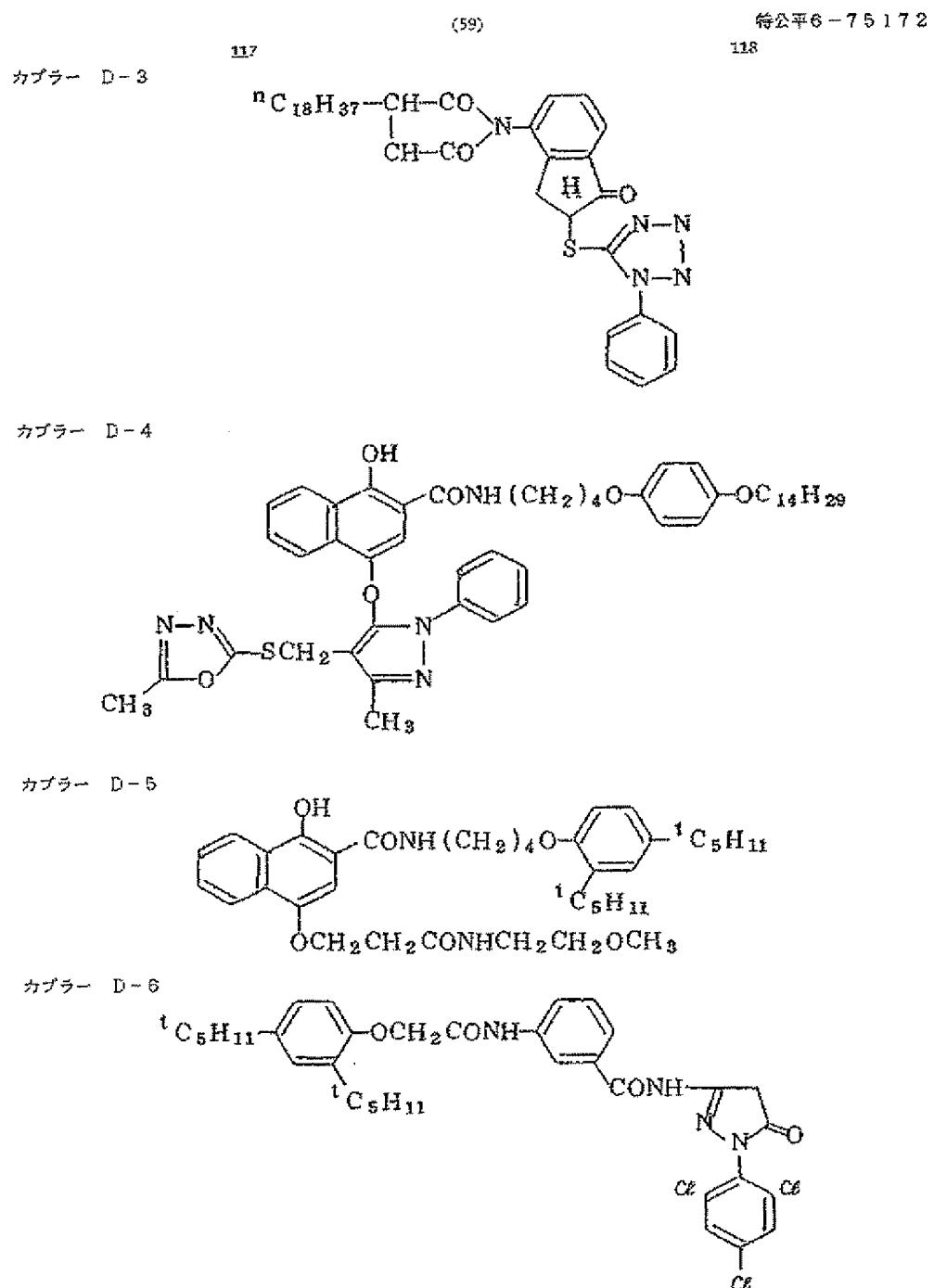
(57)				特公平6-75172	
113		114			
エチレンジアミン	10	10	紫外線吸収UV-1	0.2	
四酢酸二・ナトリウム塩			高沸点有機溶媒GIL-1	0.92	
亜硫酸ナトリウム	15	20	第2層(中間層)		
チオ硫酸アンモニウム	240	270	微粒干渉化銀(平均粒径0.07μ)	0.15	
水溶液(70%v/v)			ゼラチン	1.0	
アンモニア水(26%)	14ml	12ml	第3層(低感度赤感光層)		
水を加えて	1.0	1.2	沃農化銀乳剤		
pH	6.7	5.5	(沃化銀2モル%、平均粒径0.3μ)	1.5	
《水洗水》			ゼラチン	0.9	
以下の3種類を用いた。			増感色素A	$1.0 \times 10^{-4}$	
(1) 水道水			増感色素B	$2.0 \times 10^{-4}$	
カルシウム	26mg/l		カブラーD-1	0.5	
マグネシウム	9mg/l		カブラーD-2	0.2	
pH	7.2		カブラーD-3	0.02	
(2) イオン交換処理水			カブラーD-4	0.01	
三菱化成(株)製強酸性カチオン交換樹脂(Na形)を用いて上記水道水を処理し、下記水質とした。			高沸点有機溶媒GIL-1	0.1	
カルシウム	1.2mg/l		高沸点有機溶媒GIL-2	0.1	
マグネシウム	0.5mg/l		第4層(高感度赤感光層)		
pH	6.6		単分散沃農化銀乳剤		
(3) キレート剤添加した水道水			20 (沃化銀5モル%、平均粒径0.7μ)	1.2	
前記水道水に、エチレンジアミン四酢酸二・ナトリウム塩を500mg/lを添加した。			ゼラチン	1.0	
pH	6.7		増感色素A	$3 \times 10^{-4}$	
以上記載の如くの工程及び処理液にて、実施した。			増感色素B	$2 \times 10^{-4}$	
表	1		カブラーD-1	0.10	
試験No	第3、第4回におけるカブラーNo.	残留銀量(mg/m²)	カブラーD-2	0.03	
101(control)	C-3	45	カブラーD-5	0.01	
102(比較例)	A	32	カブラーD-4	0.02	
103	B	31	カブラーD-3	0.02	
104	C	35	高沸点有機溶媒GIL-2	0.1	
105	D	34	30 第6層(中間層)		
106(本発明)	(2)	11	ゼラチン	1.0	
107	(11)	13	化合物CPd-A	0.05	
108	(13)	14	高沸点有機溶媒GIL-2	0.05	
109	(20)	14	第6層(低感度緑感光層)		
110	(21)	10	単分散沃農化銀乳剤		
		16	(沃化銀3モル%、平均粒径0.3μ)	0.6	
		18	単分散沃農化銀乳剤	0.7	
実用上は残銀量が30mg/m²をこえると色再現及び/又は階調バランス上大きく性能が劣化することが知られている。上表で明らかのように本発明の化合物を用いると、通常処理においても実用上支障のない範囲であることがわかる。			(沃化銀6モル%、平均粒径0.5μ)	0.7	
実施例2			ゼラチン	1.0	
実施例1と同様な支持体に下記の各層よりなる多層感光材料を作製し、試料201とした。			40 増感色素C	$3 \times 10^{-4}$	
第1層(ハレーション防止層)			増感色素D	$2 \times 10^{-4}$	
黒色コロイド銀		0.2	カブラーD-6	0.4	
ゼラチン	1.0	50	カブラーD-7	0.1	
			カブラーD-8	0.02	
			カブラーD-9	0.01	
			高沸点有機溶媒GIL-2	0.05	
			第7層(高感度緑感光層)		
			多分散沃農化銀乳剤		
			(沃化銀7モル%、平均粒径0.8μ)	0.8	
			ゼラチン	0.9	

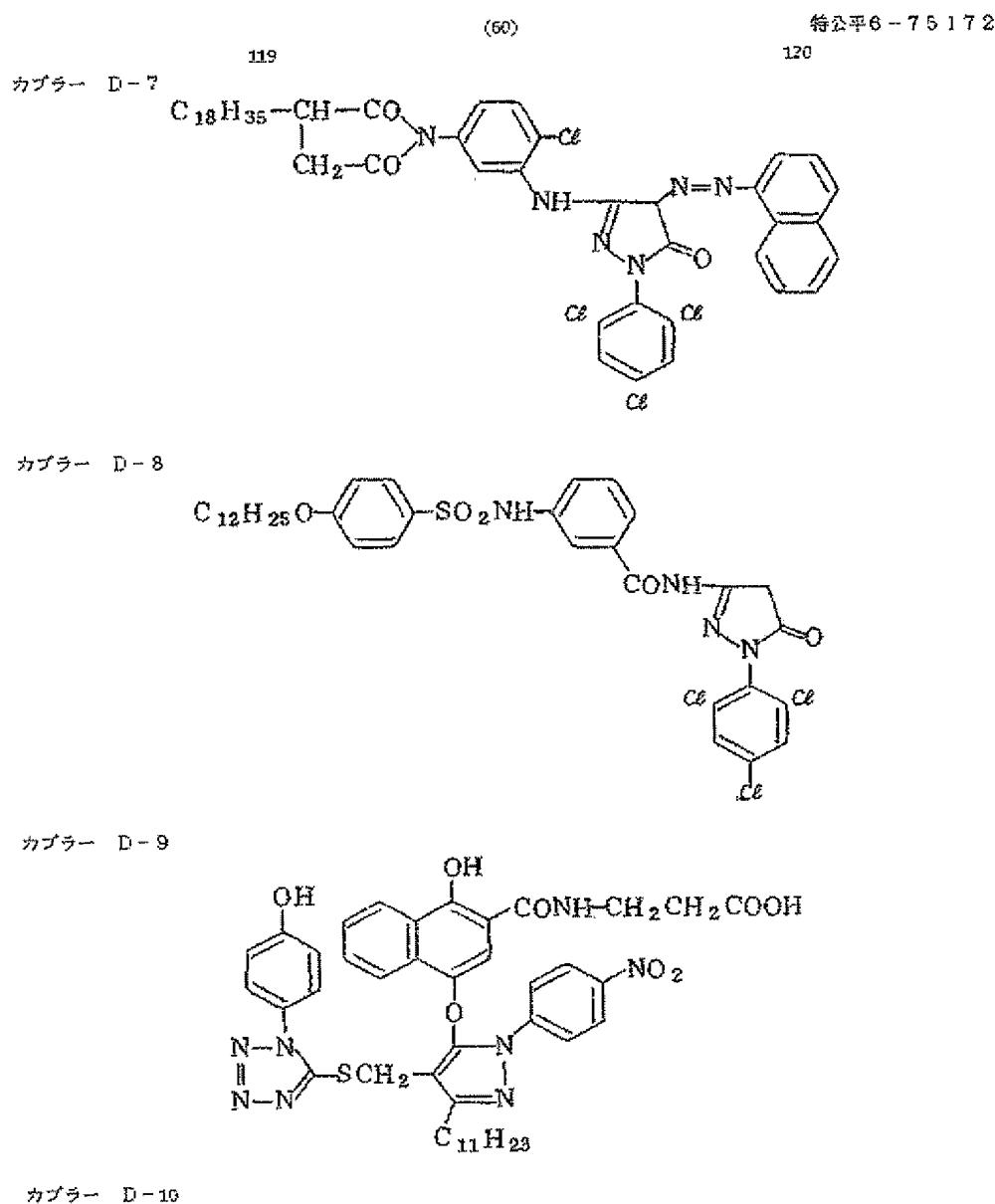
	(58)	特公平6-75172
	115	116
増感色素C	$2 \times 10^{-4}$	* 高沸点有機溶媒OIL-3
増感色素D	$1.5 \times 10^{-4}$	第11層(高感度青感光乳剤層)
カブラーD-6	0.08	単分散水溶性銀乳剤
カブラーD-7	0.05	(水化銀8モル%、平均粒径 $1.5\mu$ )
カブラーD-9	0.02	ゼラチン
高沸点有機溶媒OIL-1	0.08	増感色素E
高沸点有機溶媒OIL-3	0.03	増感色素F
第8層(中間層)		カブラーD-10
ゼラチン	1.2	カブラーD-4
化合物Qpd-A	0.6~10	高沸点有機溶媒OIL-3
高沸点有機溶媒OIL-1	0.3	第12層(第1保護層)
第9層(イエローフィルター層)		ゼラチン
黄色コロイド銀	0.1	微粒子水溶性銀乳剤
ゼラチン	0.8	(平均粒径 $0.07\mu$ )
化合物Qpd-A	0.2	カブラーD-11
高沸点有機溶媒OIL-1	0.1	紫外線吸収剤UV-2
第10層(低感度青感光乳剤層)		紫外線吸収剤UV-3
単分散水溶性銀乳剤		高沸点有機溶媒OIL-4
(水化銀6モル%、平均粒径 $0.3\mu$ )	0.3	第13層(第2保護層)
単分散水溶性銀乳剤		ゼラチン
(水化銀5モル%、平均粒径 $0.6\mu$ )	0.3	ポリメチルメタクリレート粒子
ゼラチン	1.0	(直徑 $1.5\mu$ )
増感色素E	$1 \times 10^{-4}$	ホルムアルデヒドスカベンジャーH-
増感色素F	$1 \times 10^{-4}$	その他界面活性剤W-1、硬膜剤H-1を添加した。
カブラーD-15	0.9	カブラーD-1
カブラーD-4	0.05*	

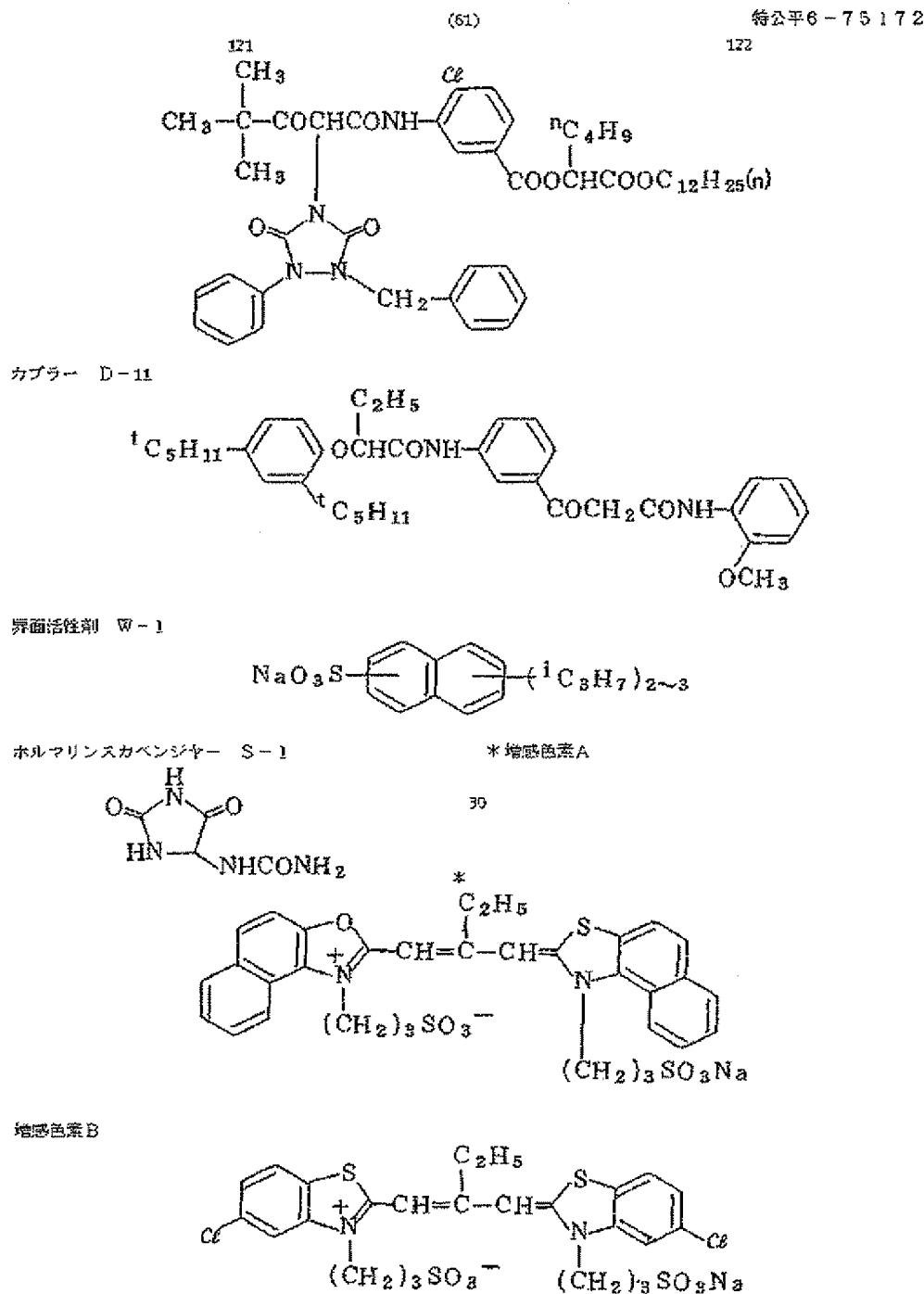


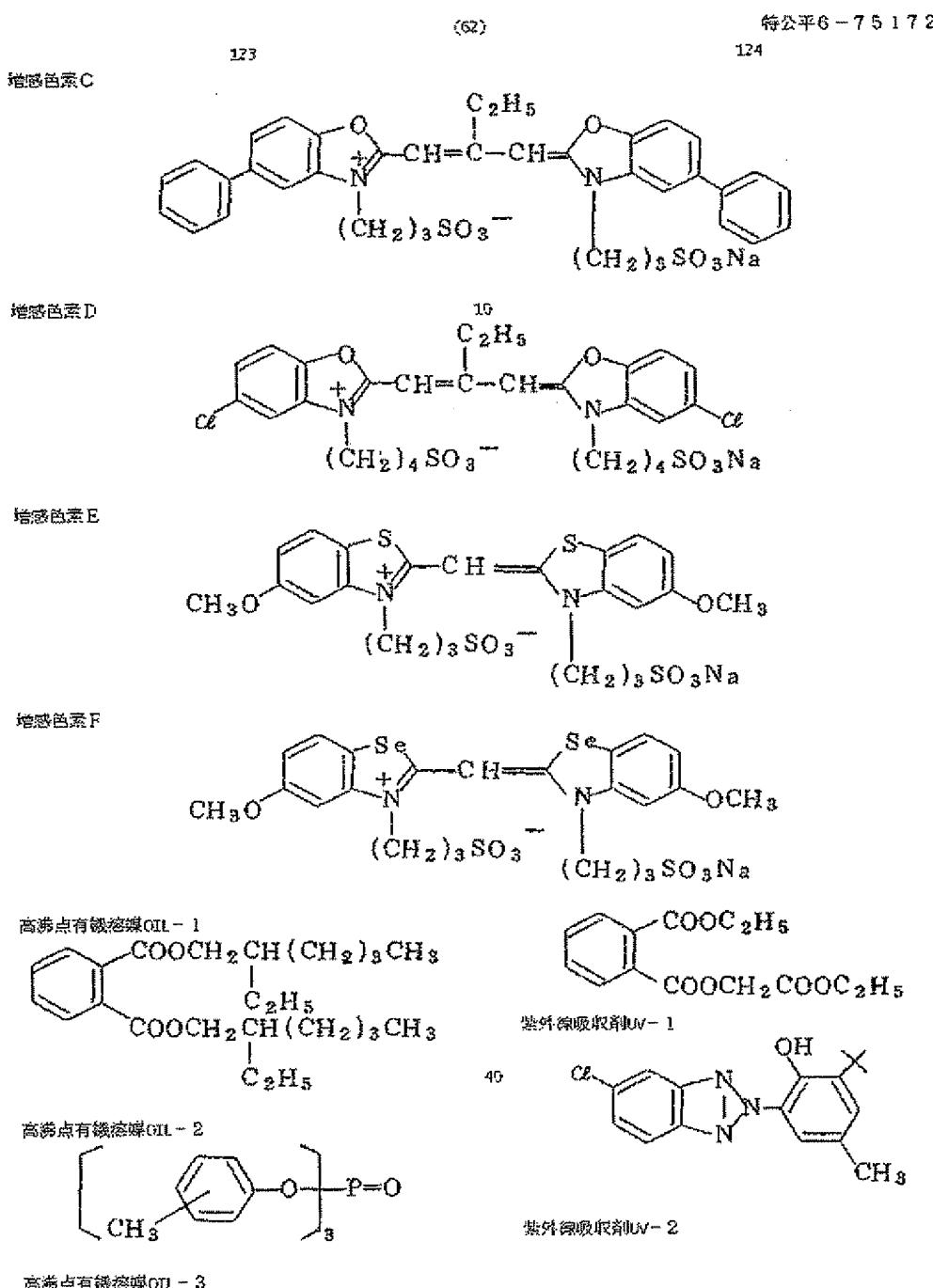
カブラーD-2









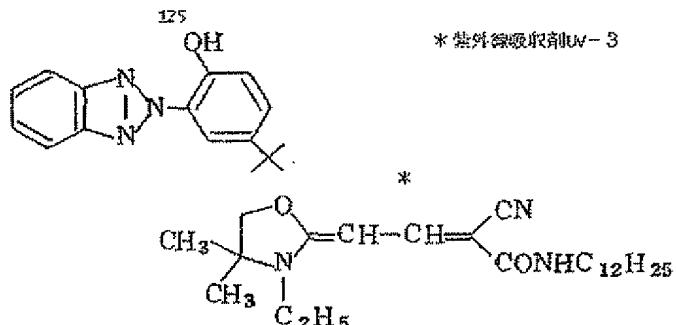


(63)

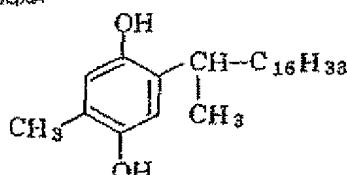
特公平6-75172

126

\* 薄葉線吸収剤UV-3



化合物CpdA



※料201と同様にして作成した。

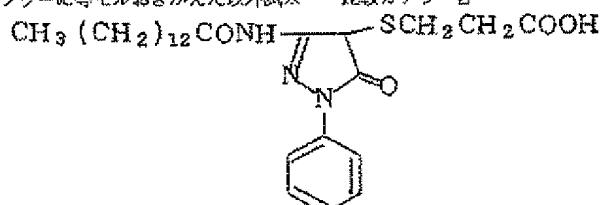
試料211~214

試料201において第6層、第7層のカブラーD-6のかわりに表2に示したカブラーに等モルおきかえた以外試料201と同様にして作成した。得られた試料を実施例1と同様にして処理工程(III)のランニング処理をした後、ストリップスして200MSの露光を与えて処理し、残留銀量を測定した。

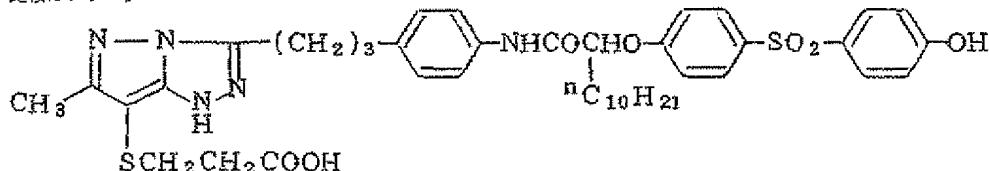
結果を表2に示した。

本発明のカブラーを用いた場合はいずれも残留銀量が少なく、ランニング状態においても十分に漂白促進効果を有していることがわかる。

比較カブラーE



比較カブラーF



(いずれも特開昭61-2012470C記載の化合物)

試料No	表2		残留銀量 (mg/m²)	処理工程(Ⅲ)
	第3回、第4 層における カブラーNo	第6層、第7 層における カブラーNo		
201(Control)	D-1	D-6	47	
202(比較例)	A	#	32	
203 #	B	#	34	
204 #	C	#	35	

試料No	第3回、第4 層における カブラーNo	第6層、第7 層における カブラーNo	残留銀量 (mg/m²)	処理工程(Ⅲ)
	カブラーNo	カブラーNo		
205 #	D	#	30	
206(本発明)	(2)	#	17	
207 #	(11)	#	18	
208 #	(18)	#	18	
209 #	(20)	#	19	
210 #	(21)	#	16	

(64)

特公平6-75172

試料番号	127		残留銀量 (mg/m <sup>2</sup> )	処理工程(目)
	第3層、第4層における カブラー層	第6層、第7層における カブラー層		
211(比較例)	D-1	E	32	
212〃	〃	F	35	
213(本発明)	〃	(5)	23	
214〃	〃	(6)	25	

本発明の化合物を用いた場合はいずれも実用上問題のないレベルになつてゐることは明らかである。

## 実施例3

下塗りを施した三酢酸セルロースフィルム支持体上に、下記のような組成の各層よりなる多層カラー感光材料を作製し、試料301とした。

## 第1層：ハレーシラン防止層

黒色コロイド銀	0.25g/m <sup>2</sup>
紫外線吸収剤U-1	0.04g/m <sup>2</sup>
紫外線吸収剤U-2	0.1g/m <sup>2</sup>
紫外線吸収剤U-3	0.1g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-2	0.01cc/m <sup>2</sup>

を含むゼラチン層(乾燥膜厚2μ)

## 第2層：中間層

化合物CpdC	0.05g/m <sup>2</sup>
化合物I-1	0.05g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-1	0.05cc/m <sup>2</sup>

を含むゼラチン層(乾燥膜厚1μ)

## 第3層：第1赤感光剤層

増感色素S-1およびS-2で分光増感された臭化銀乳剤(平均粒径0.3μ AqI含量4モル%)

銀塗	.....0.5g/m <sup>2</sup>
カブラーF-1	0.2g/m <sup>2</sup>
カブラーF-2	0.05g/m <sup>2</sup>
化合物I-2	2×10 <sup>-3</sup> g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1	0.12cc/m <sup>2</sup>

を含むゼラチン層(乾燥膜厚1μ)

## 第4層：第2赤感光剤層

増感色素S-1およびS-2で分光増感された臭化銀乳剤(平均粒径0.6μ AqI含量3モル%)

銀塗	.....0.8g/m <sup>2</sup>
カブラーF-1	0.55g/m <sup>2</sup>
カブラーF-2	0.14g/m <sup>2</sup>
化合物I-2	1×10 <sup>-3</sup> g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-1	0.33cc/m <sup>2</sup>

を含むゼラチン層(乾燥膜厚2.5μ)

## 第5層：中間層

化合物CpdC	0.1g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-1	0.1cc/m <sup>2</sup>
染料D-2	0.02g/m <sup>2</sup>
を含むゼラチン層(乾燥膜厚1μ)	

## 第6層：第1緑感光剤層

## 増感色素S-3およびS-4を含有する沃奥化銀乳剤

(平均粒径0.3μ m. AqI含量4モル%)

銀塗	.....0.7g/m <sup>2</sup>
カブラーF-3	0.02g/m <sup>2</sup>
カブラーF-5	0.10g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-1	0.26cc/m <sup>2</sup>
を含むゼラチン層(乾燥膜厚1μ)	
第7層：第2緑感光剤層	
増感色素S-3およびS-4を含有する沃奥化銀乳剤	
(平均粒径0.5μ m. AqI含量2.5モル%)	
銀塗	.....0.7g/m <sup>2</sup>
カブラーF-4	0.15g/m <sup>2</sup>
カブラーF-5	0.10g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-2	0.05cc/m <sup>2</sup>
染料D-3	0.05g/m <sup>2</sup>
を含むゼラチン層(乾燥膜厚2.5μ)	
第8層：中間層	
化合物CpdC	0.05g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-2	0.1cc/m <sup>2</sup>
染料D-1	0.01g/m <sup>2</sup>
を含むゼラチン層(乾燥膜厚1μ)	
第9層：黄色フィルター層	
黄色コロイド銀	0.1g/m <sup>2</sup>
化合物CpdC	0.02g/m <sup>2</sup>
化合物CpdB	0.03g/m <sup>2</sup>
(実施例1と同じ)	
高沸点有機溶媒On1-1	0.04cc/m <sup>2</sup>
を含むゼラチン層(乾燥膜厚1μ)	
第10層：第1青感光剤層	
増感色素S-5を含有する平板沃奥化銀乳剤(平均アスペクト比8、平均粒径0.7μ m. AqI含量2モル%)	
銀塗	.....0.6g/m <sup>2</sup>
カブラーF-6	0.1g/m <sup>2</sup>
カブラーF-7	0.4g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-1	0.1cc/m <sup>2</sup>
を含むゼラチン層(乾燥膜厚1.5μ)	
第11層：第2青感光剤層	
増感色素S-6を含有する平板沃奥化銀乳剤(平均アスペクト比12、平均粒径1.2μ m. AqI含量2モル%)	
銀塗	.....1.0g/m <sup>2</sup>
カブラーF-6	0.4g/m <sup>2</sup>
カブラーF-8	0.8g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-1	0.23cc/m <sup>2</sup>
染料D-5	0.02g/m <sup>2</sup>
を含むゼラチン層(乾燥膜厚3μ)	
第12層：第1保護層	
紫外線吸収剤U-1	0.02g/m <sup>2</sup>
紫外線吸収剤U-2	0.32g/m <sup>2</sup>
紫外線吸収剤U-3	0.03g/m <sup>2</sup>
高沸点有機溶媒On1-2	0.28cc/m <sup>2</sup>

(65)

特公平6-75172

129

を含むゼラチン層(乾燥膜厚2μ)

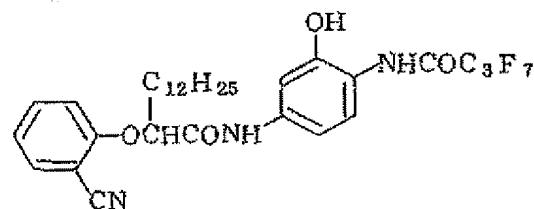
第1被覆層: 第2保護層

表面をかぶらせた微粒子改良化銀乳剤

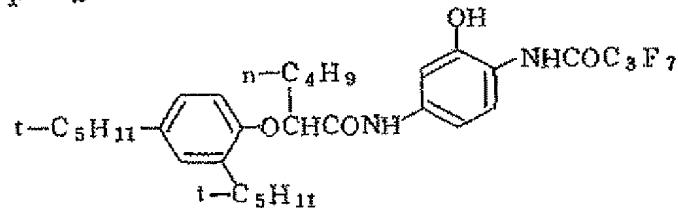
銀量 ..... 0.1g/m<sup>2</sup>

(ヨード含量1モル%, 平均粒径0.06μ)

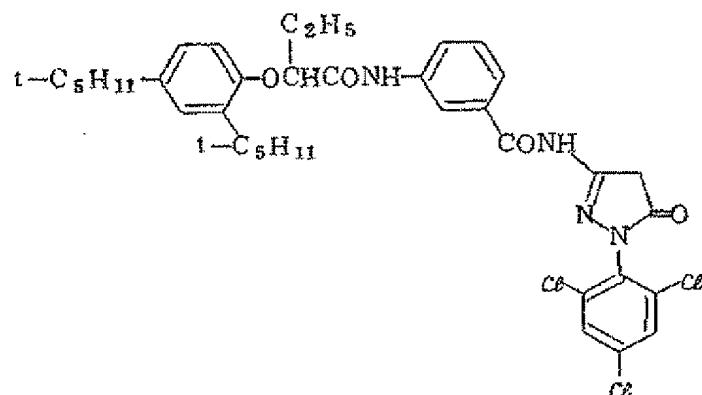
F - 1

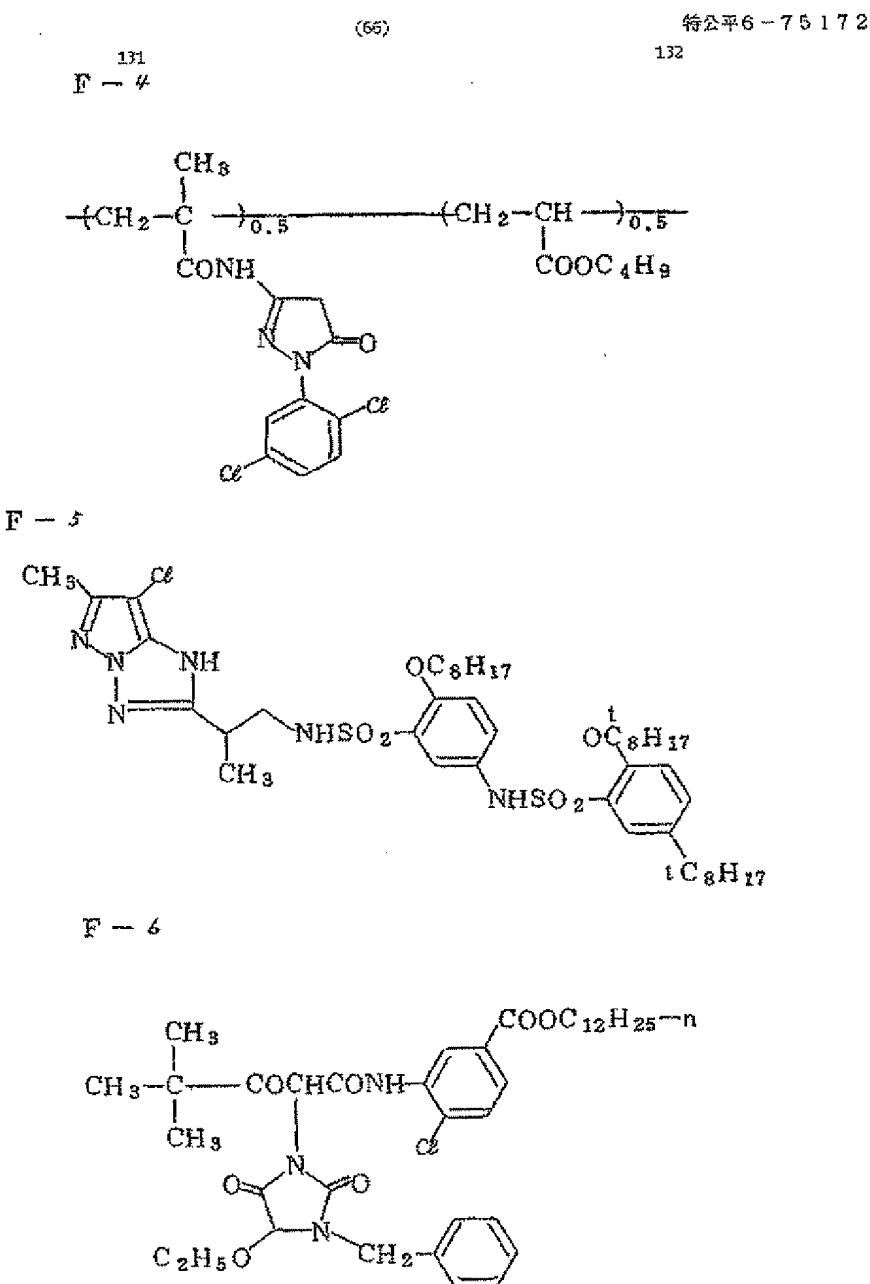


F - 2



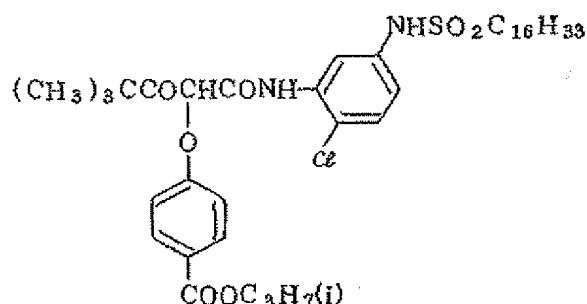
F - 3



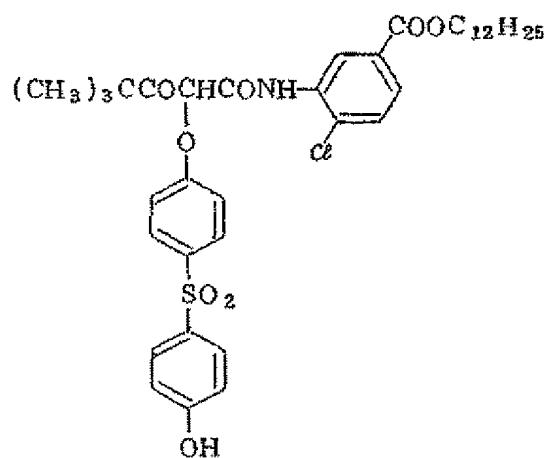


(67)

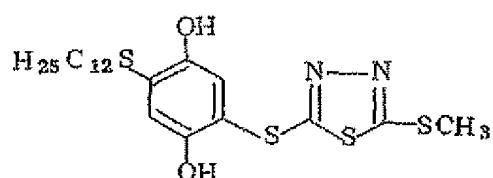
特公平6-75172

<sup>133</sup>  
F - 7<sup>134</sup>

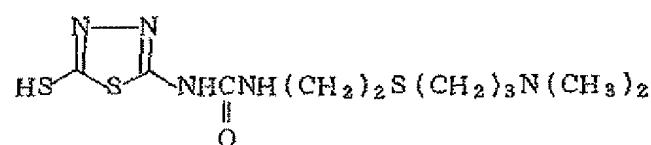
F - 8

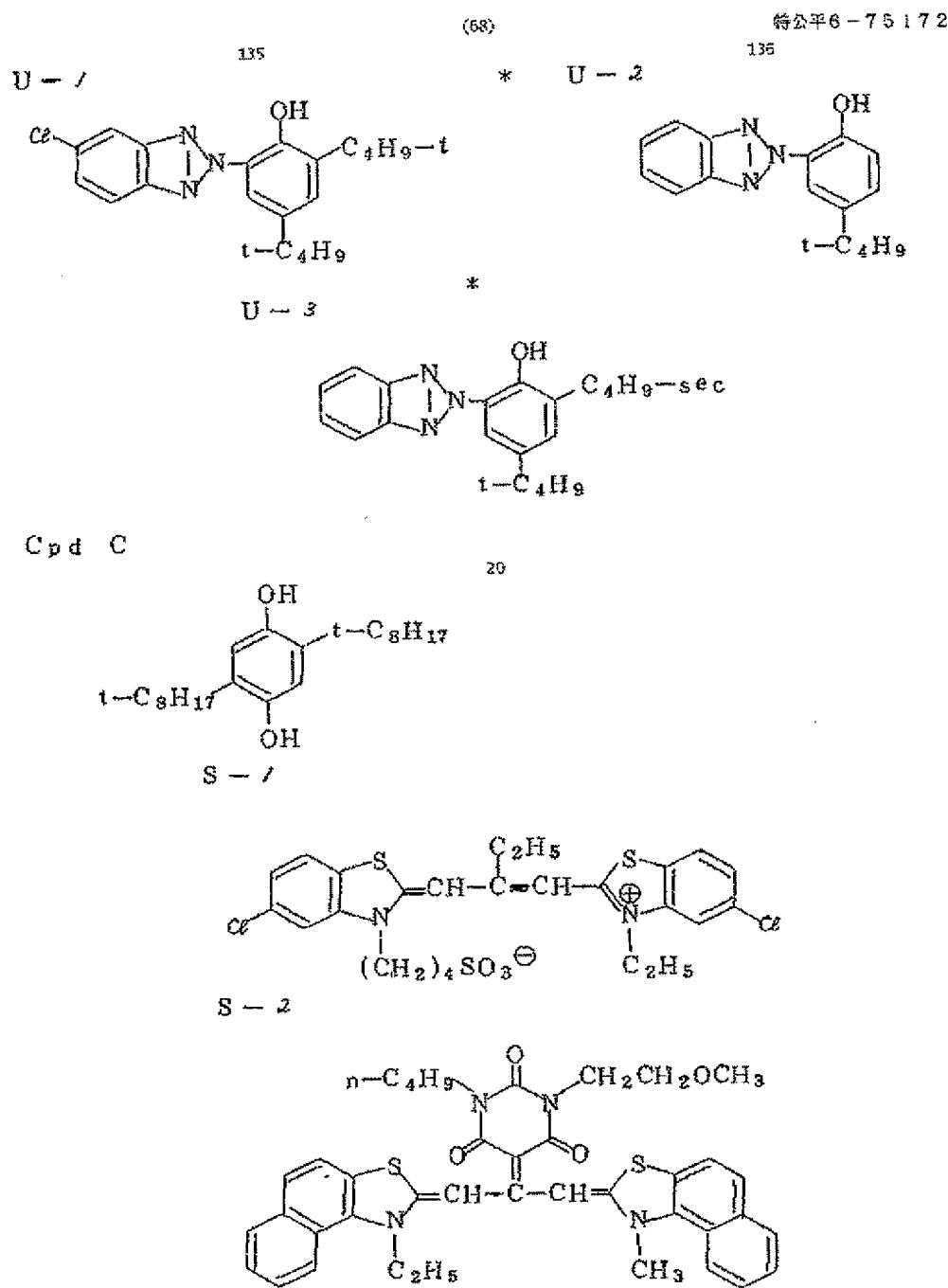


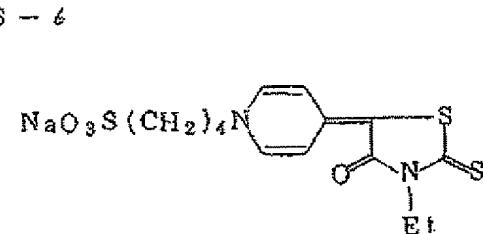
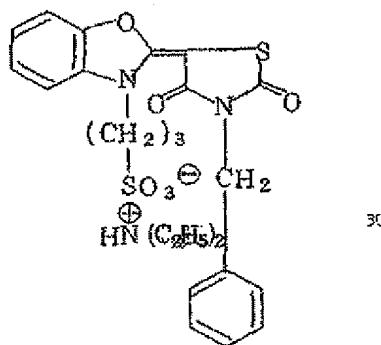
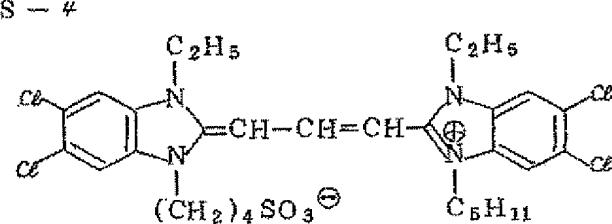
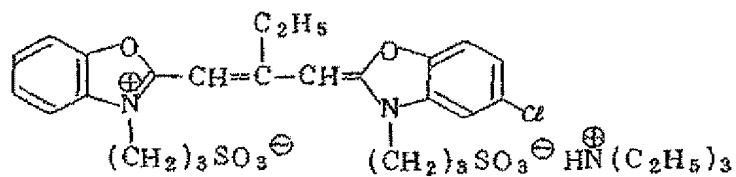
化合物 I - 1

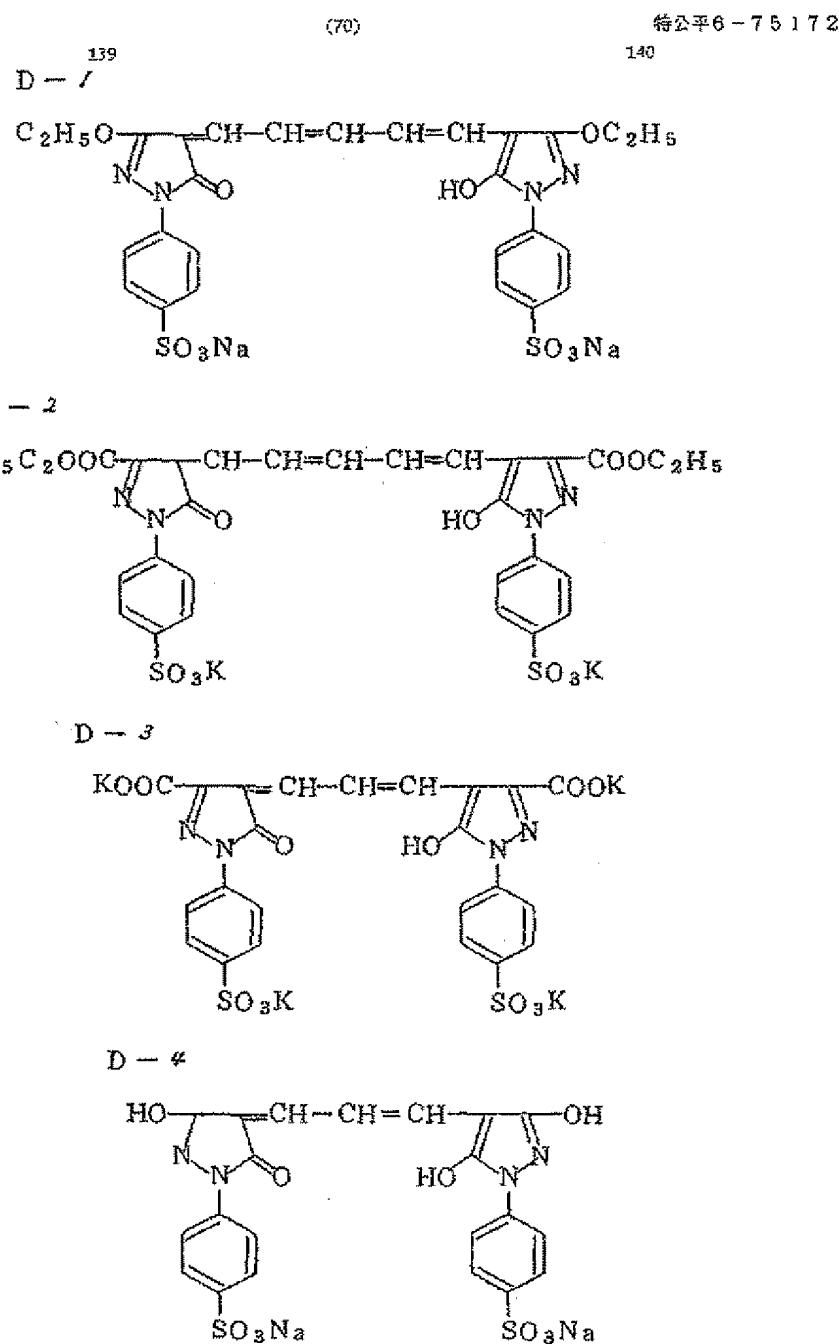


化合物 I - 2







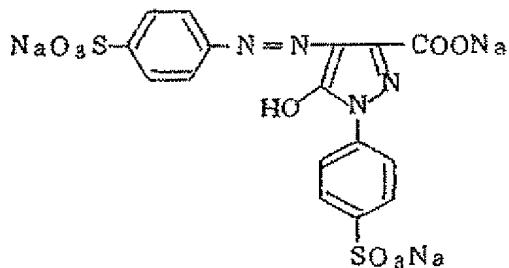


(71)

特公平6-75172

141  
D-5

142



尚、高沸点有機溶媒011-1及び2は実施例1で使用したものと同じである。

試料301の作製

試料301において第3層、第4層におけるカブラーF-1、F-2の合計を表3に示したカブラーに等モルおきかえる以下試料301と同様にして作成した。

以上のようにして作成した試料を実施例1と同様に下記処理にてランニングテストをおこない、この場合未露光部の残留銀量を測定した。結果を表3に示した。

処理工程	温度	時間	補充量	タンク容量
第一現像	38°C	6分	2200ml	10ℓ
第一リンス	#	1分	2200ml	2ℓ
反応	#	1分	1100ml	2ℓ
発色現像	#	6分	2200ml	10ℓ
漂白	#	2分	2200ml	5ℓ
漂白定着	#	3分	1100ml	5ℓ
水洗①	33°C	1分	-	2ℓ
水洗②	#	1分	2100ml	2ℓ
安定	#	1分	1100ml	2ℓ
乾燥	60°C	2分	-	-

ここで水洗浴への補充方式は、水洗の間に補充液を入れ、水洗のオーバーフローを水洗のに導く、いわゆる向流補充方式とした。

また、漂白液のオーバー・フローは、漂白定着液に導いた。

処理液組成は以下の通りであつた。

第一現像液

	タンク液	補充液
ニトリロ-N,N,N-トリメチレン ホスホン酸5ナトリウム塩	2.0g	2.0g
重碳酸ナトリウム	30g	30g
ハイドロキノン・モノスルホン酸 カリウム	20g	20g
炭酸カリウム	33g	33g

26

30

36

40

	タンク液	補充液
ニトリロ-N,N,N-トリメチレン ホスホン酸5ナトリウム塩	2.0g	2.0g
重碳酸ナトリウム	7.0g	7.0g
リン酸3ナトリウム(12水塩)	36g	36g
炭酸カリウム	1.0g	0.3g
炭酸カリウム(0.1%液)	90ml	-
水酸化ナトリウム	3.0g	3.0g
シトラジン酸	1.5g	1.5g

50

(72)

特公平6-75172

143

	タンク液	補充液
N-エチル-N-(β-メタンスルホンアミドエチル)-3-メチル-4-アミノアニリン酸塩	11g	11g
3,6-ジチアオクタン-1,8-ジオール	1.0g	1.0g
水を加えて	1000mL	1000mL
pH	11.8	12.05
pHを塩酸又は水酸化ナトリウムで調整する。		
〔漂白液〕		
	タンク液、補充液とも	
臭化アンモニウム	100g	
エチレンジアミン四酢酸		
第2鉄アンモニウム塩	120g	
エチレンジアミン四酢酸		
2ナトリウム塩	10.0g	
醋酸ナトリウム	10.0g	
水を加えて	1000mL	
pH	6.5	
〔漂白定着液〕		
	タンク液	補充液
臭化アンモニウム	50g	—
エチレンジアミン四酢酸第2鉄アンモニウム塩	60g	—
エチレンジアミン四酢酸2ナトリウム塩	5g	1.0g
硝酸アンモニウム	5g	—
亜硫酸ナトリウム	12.0g	12.0g
チオ硫酸ナトリウム	240mL	400mL
水を加えて	1000mL	1000mL
pH	7.3	8.0
安定液		
水	800mL	
ボルマリン(37%)	5.0mL	
吉士ドライウエル	5.0mL	
水を加えて	1000mL	

表

3

試料No.	第3、第4層におけるカプラーNo.	残留銀量 (mg/mL)
301(Control)	F-1/F-2	59
302(比較例)	A	41
303 //	B	39
304 //	C	33
305 //	D	36
306(本発明)	(2)	21
307 //	(11)	23
308 //	(13)	22
309 //	(20)	24
310 //	(21)	20

上表より明らかのように本発明の試料では残層銀量は実

用上許容内であることがわかる。

144

実施例4

下通りを施した三酢酸セルロースフィルム支持体上に、下記に示すような組成の各層よりなる多層カラー感光材料である試料4Gを作製した。

(感光層の組成)

塗布塗はハログン化銀およびコロイド銀については銀のmg単位で表わした値を、またカプラー、添加剤およびゼラチンについてはg/mL単位で表わした値を、また着色剤については同一層内のハログン化銀1モルあたりのモル数で示した。

第1層(ハレーション防止層)

黒色コロイド銀 ..... 0.2

ゼラチン ..... 1.3

ExN-9 ..... 0.06

UV-1 ..... 0.03

UV-2 ..... 0.05

UV-3 ..... 0.05

Solv-1 ..... 0.15

Solv-2 ..... 0.15

Solv-3 ..... 0.05

第2層(中间層)

ゼラチン ..... 1.0

UV-1 ..... 0.03

ExC-4 ..... 0.02

ExF-1 ..... 0.004

Solv-1 ..... 0.1

Solv-2 ..... 0.1

第3層(低感度赤感乳剤層)

沃奥化銀乳剤(AgI4モル%、均一AgI型、球相当径0.5μ、球相当径の変動係数20%、板状粒子、直徑/厚み比3.0)

塗布装置 ..... 1.2

沃奥化銀乳剤(AgI3モル%、均一AgI型、球相当径0.3μ、球相当径の変動係数15%、球形粒子、直徑/厚み比1.0)

塗布装置 ..... 0.5

ゼラチン ..... 1.0

ExS-1 ..... 4 × 10⁻³

ExS-2 ..... 5 × 10⁻³

ExC-1 ..... 0.05

ExC-2 ..... 0.50

ExC-3 ..... 0.03

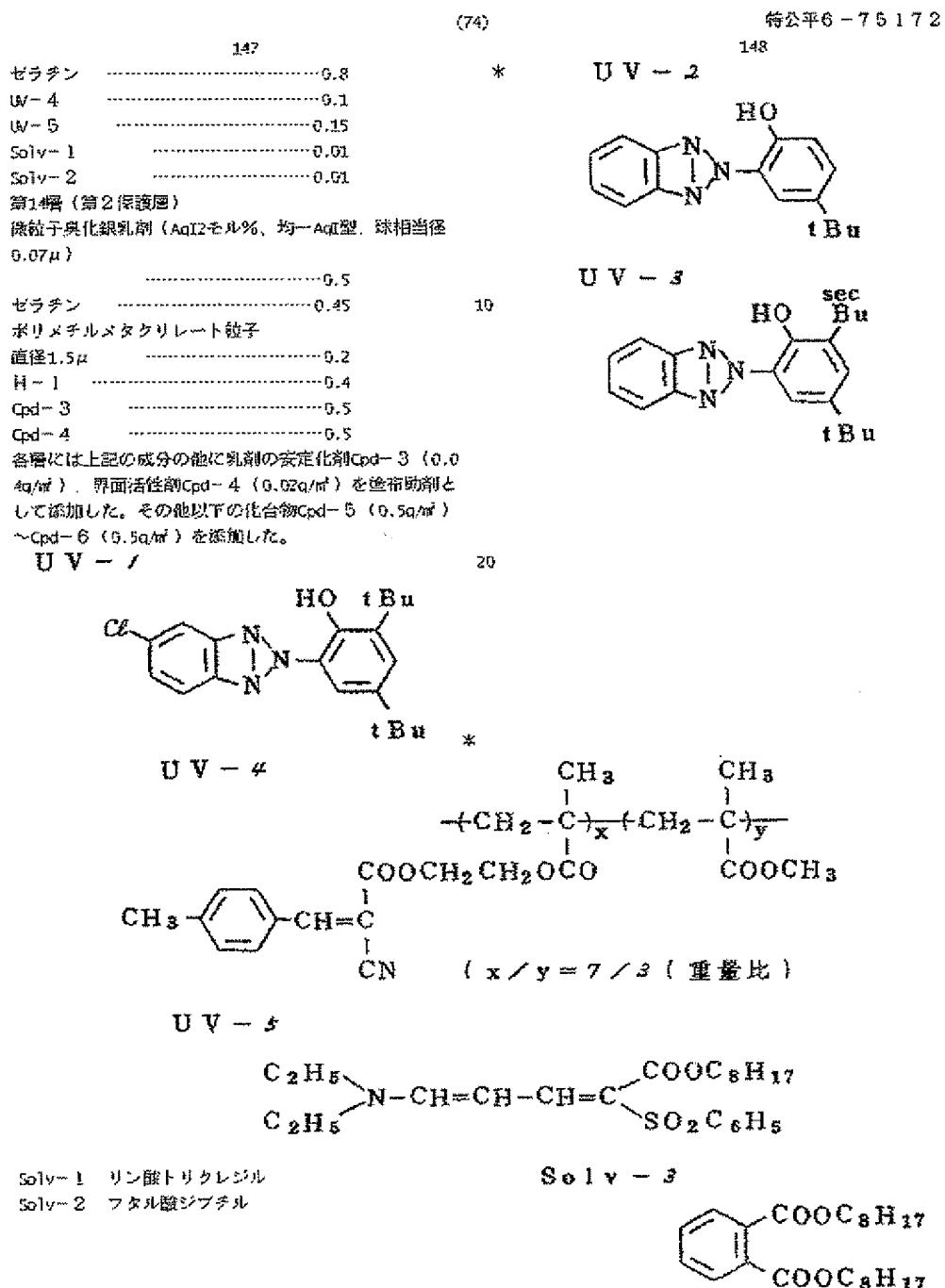
ExC-4 ..... 0.12

ExC-5 ..... 0.01

第4層(高感度赤感乳剤層)

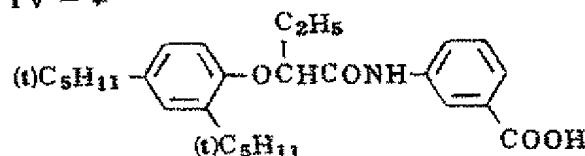
沃奥化銀乳剤(AgI5モル%、コシシエル比1:1の内部高A型、球相当径0.7μ、球相当径の変動係数1%、板状粒子、直徑/厚み比5.0)

		(73)	特公平6-76172
145		145	
塗布装置	0.7	Solv-1	0.02
ゼラチン	1.0	第9層(赤感層に対する重層効果のドナー層)	
ExS-1	$3 \times 10^{-4}$	沃典化銀乳剤(AgI2モル%、コアシエル比2:1の内部高A qI型、球相当径1.0μ、球相当径の変動係数15%、板状 粒子、直徑／厚み比6.0)	
ExS-2	$2.3 \times 10^{-4}$	塗布装置	0.35
ExC-2	0.32	沃典化銀乳剤(AgI2モル%、コアシエル比1:1の内部高A qI型、球相当径0.4μ、球相当径の変動係数20%、球形 粒子、直徑／厚み比6.0)	
ExC-7	0.05	第10層(イエローフィルター層)	
ExC-4	0.05	黄色コロイド銀	0.05
Solv-1	0.05	ゼラチン	0.5
Solv-3	0.05	ExS-3	$8 \times 10^{-4}$
第5層(中間層)		ExY-13	0.11
ゼラチン	0.5	ExM-12	0.03
Cpd-1	0.1	ExM-14	0.10
Solv-1	0.05	Solv-1	0.20
第6層(低感度銀感光乳剤層)		第11層(低感度青感光乳剤層)	
沃典化銀乳剤(AgI4モル%、コアシエル比1:10の表面高A qI型、球相当径0.5μ、球相当径の変動係数15%、板状 粒子、直徑／厚み比4.0)		沃典化銀乳剤(AgI4.5モル%、均一AgI型、球相当径0.7 μ、球相当径の変動係数15%、板状粒子、直徑／厚み比 7.0)	
塗布装置	0.35	塗布装置	0.3
沃典化銀乳剤(AgI3モル%、均一AgI型、球相当径0.3 μ、球相当径の変動係数25%、球形粒子、直徑／厚み比 1.0)		沃典化銀乳剤(AgI3モル%、均一AgI型、球相当径0.3 μ、球相当径の変動係数25%、板状粒子、直徑／厚み比 7.0)	
塗布装置	0.20	第12層(高感度銀感光乳剤層)	
ゼラチン	1.0	沃典化銀乳剤(AgI10モル%、内部高AgI型、球相当径1. 0μ、球相当径の変動係数25%、多重双晶板状粒子、直 徑／厚み比2.0)	
ExS-3	$5 \times 10^{-4}$	塗布装置	0.5
ExS-4	$3 \times 10^{-4}$	ゼラチン	1.6
ExS-5	$1 \times 10^{-4}$	ExS-6	$2 \times 10^{-4}$
ExM-8	0.4	ExC-16	0.05
ExM-9	0.07	ExC-2	0.10
ExM-10	0.02	ExM-3	0.02
ExY-11	0.03	ExY-13	0.07
Solv-1	0.2	ExY-15	0.5
Solv-4	0.01	ExC-17	1.0
第7層(高感度銀感光乳剤層)		Solv-1	0.20
沃典化銀乳剤(AgI4モル%、コアシエル比1:3の内部高A qI型、球相当径0.7μ、球相当径の変動係数25%、板状 粒子、直徑／厚み比5.0)		第13層(第1保護層)	
塗布装置	0.8	塗布装置	0.5
ExS-3	$5 \times 10^{-4}$	ゼラチン	0.5
ExS-4	$3 \times 10^{-4}$	ExS-6	$1 \times 10^{-4}$
ExS-5	$1 \times 10^{-4}$	ExY-15	0.20
ExM-8	0.1	ExY-13	0.01
ExM-9	0.02	Solv-1	0.10
ExY-11	0.03	第14層(第2保護層)	
ExC-2	0.03	塗布装置	0.5
ExM-14	0.01	ゼラチン	0.5
Solv-1	0.2	ExS-6	$1 \times 10^{-4}$
Solv-4	0.01	ExY-15	0.20
第8層(中間層)		ExY-13	0.01
ゼラチン	0.5	Solv-1	0.10
Cpd-1	0.05	第15層(イエローフィルター層)	

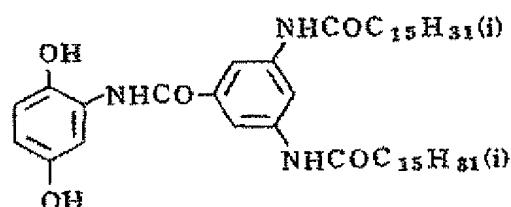


(7S) 149 150 特公平6-75172

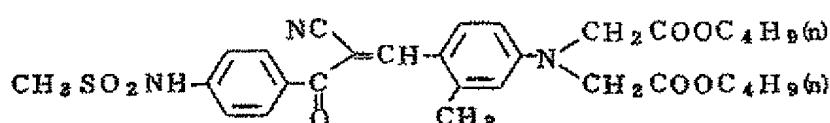
Solv - 4



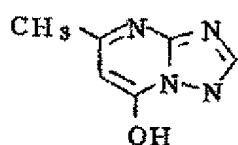
Cpd - 7



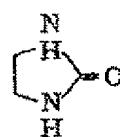
Cpd - 2



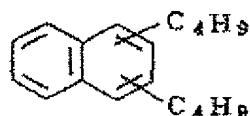
Cpd - 3



Cpd - 6

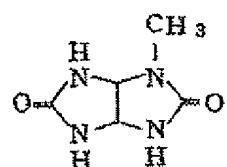


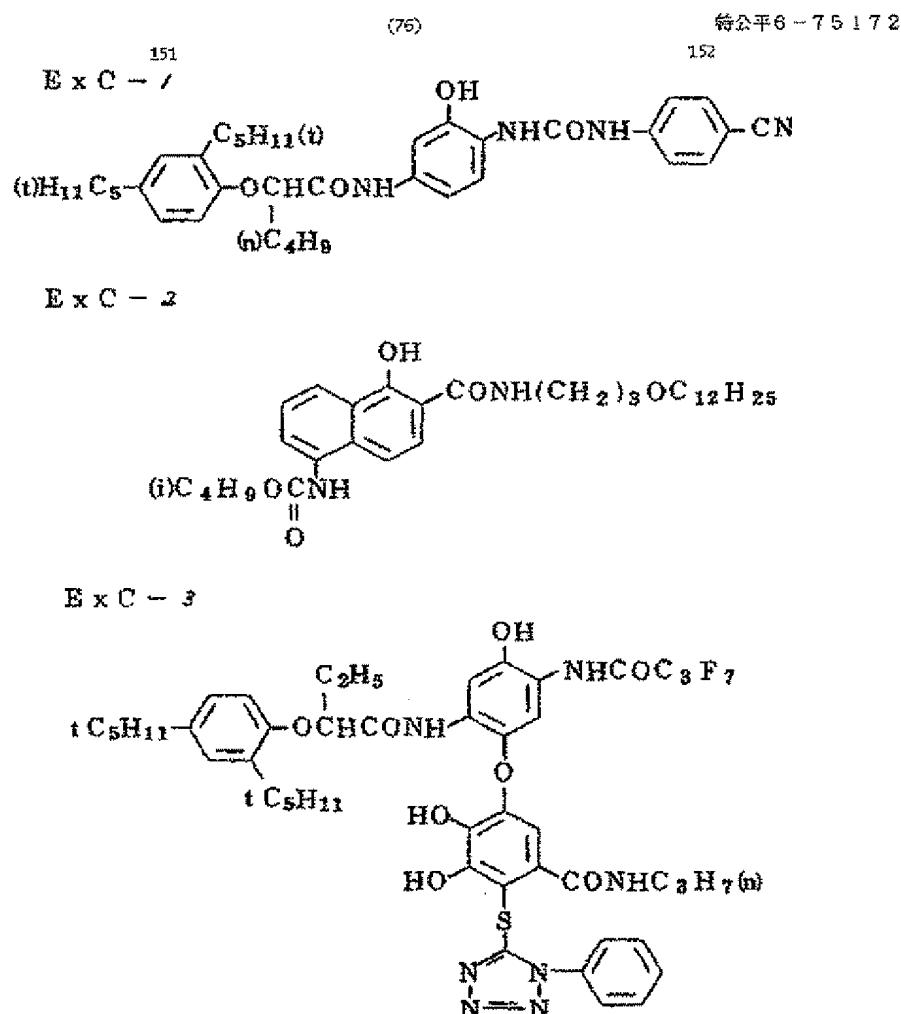
Cpd - 4

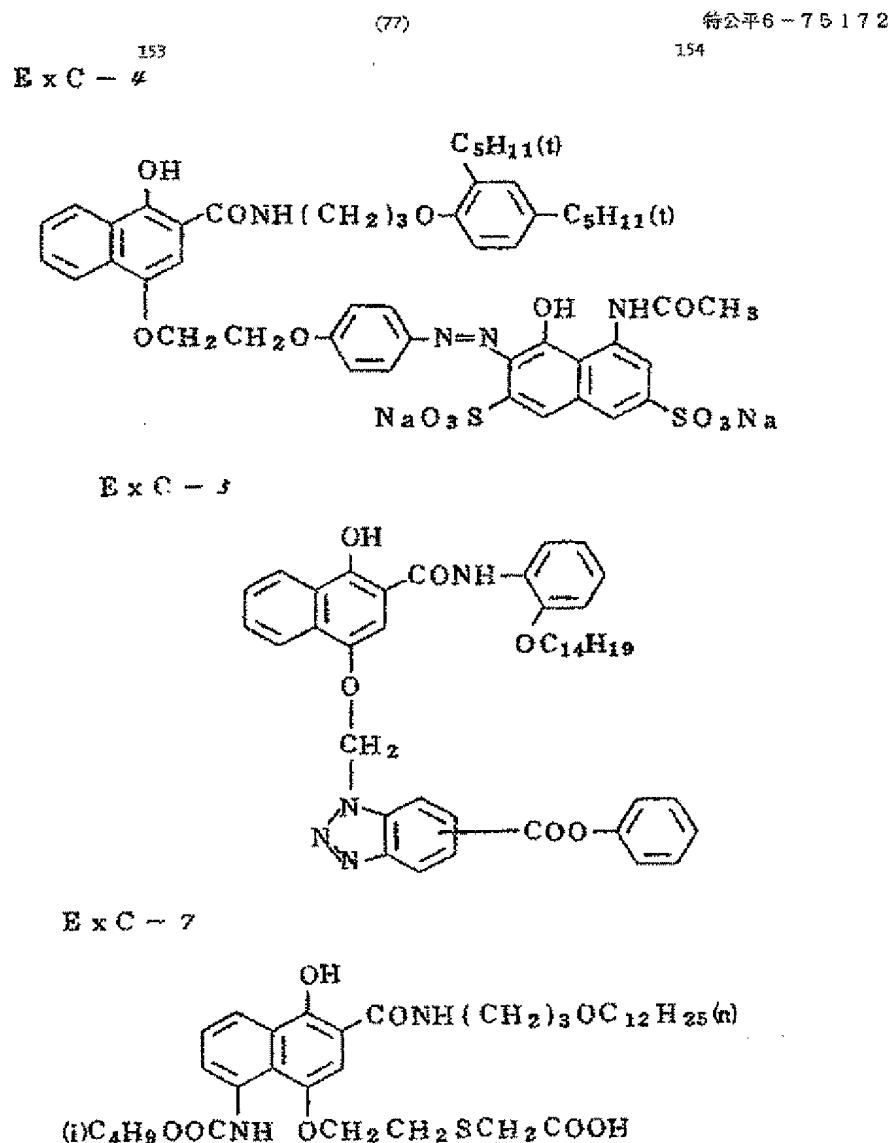


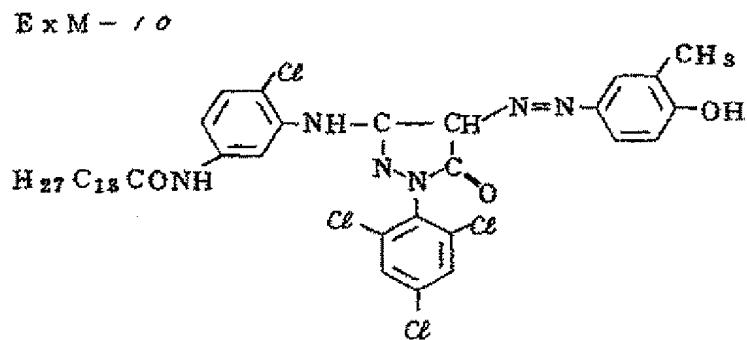
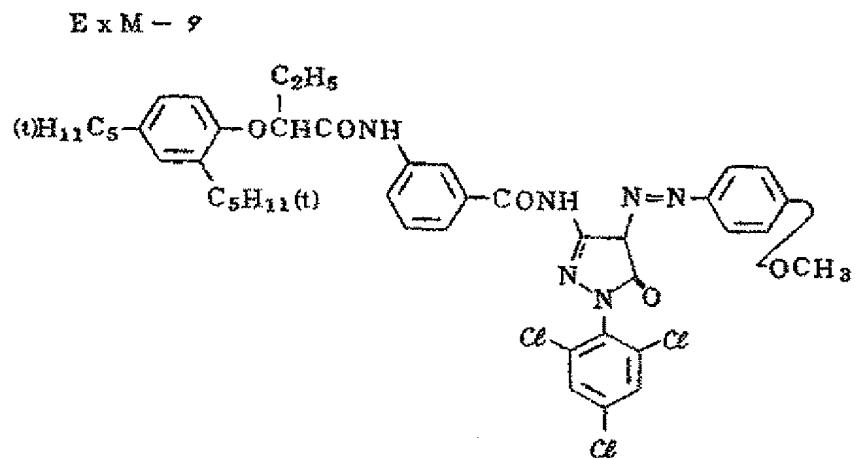
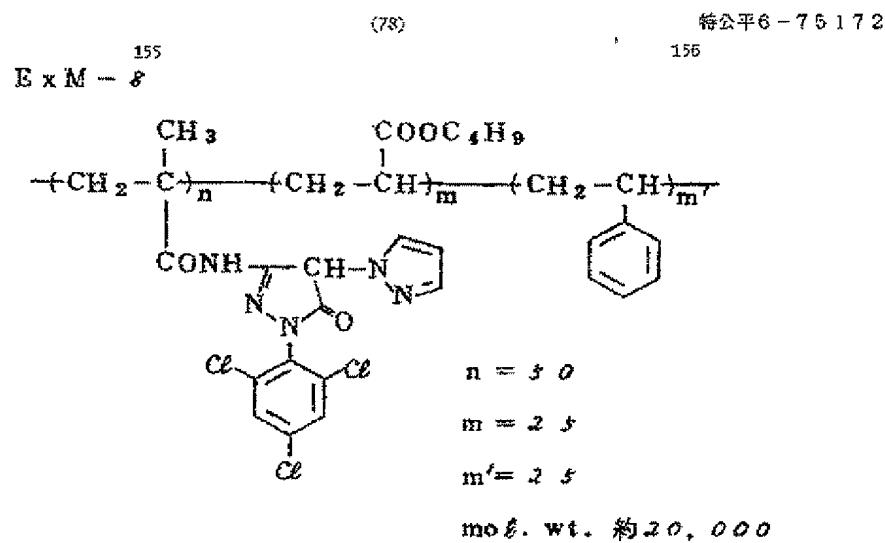
Cpd - 5

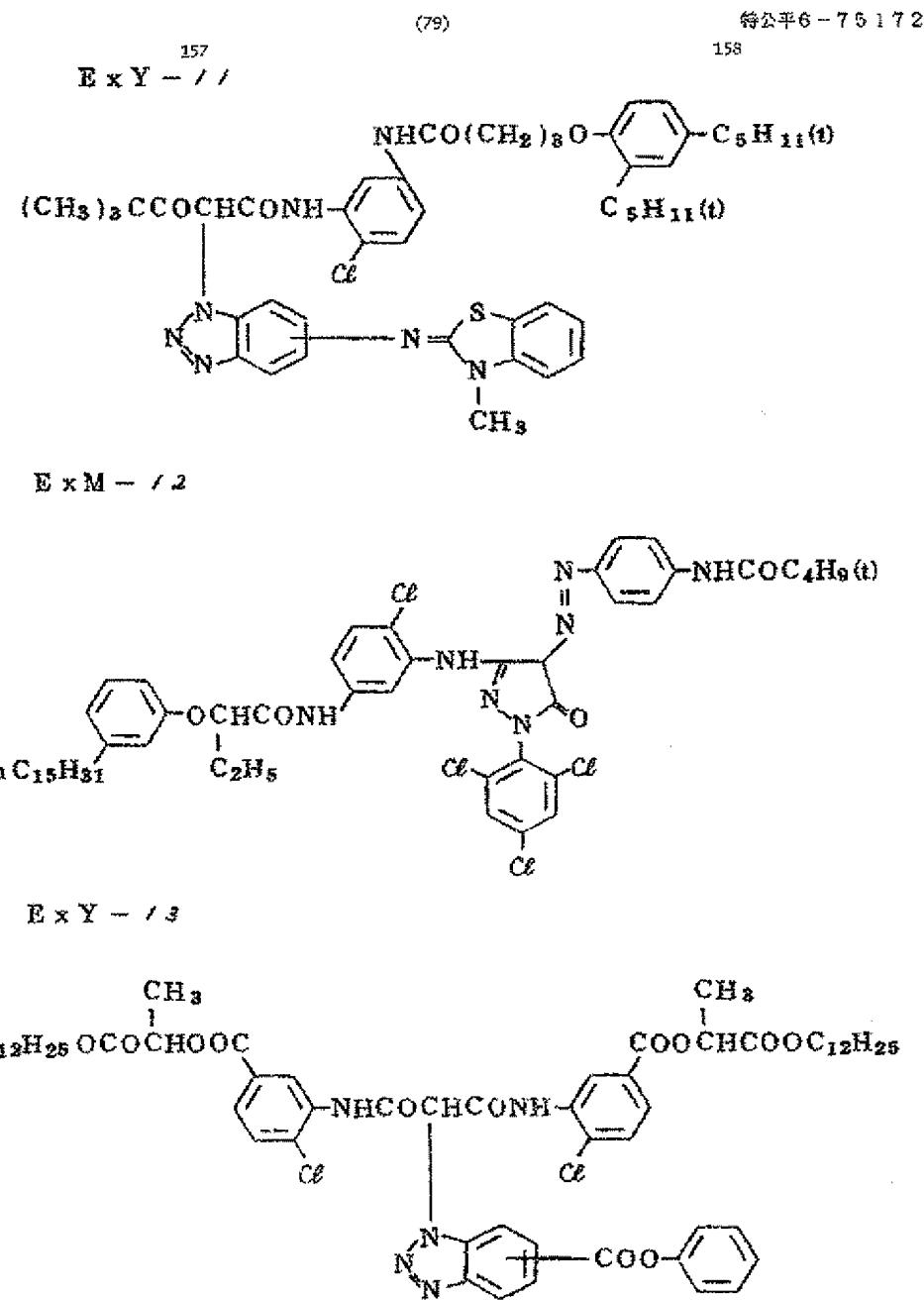
40

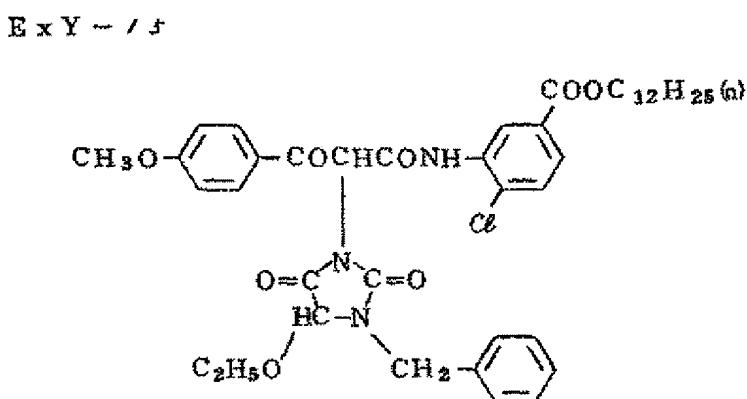
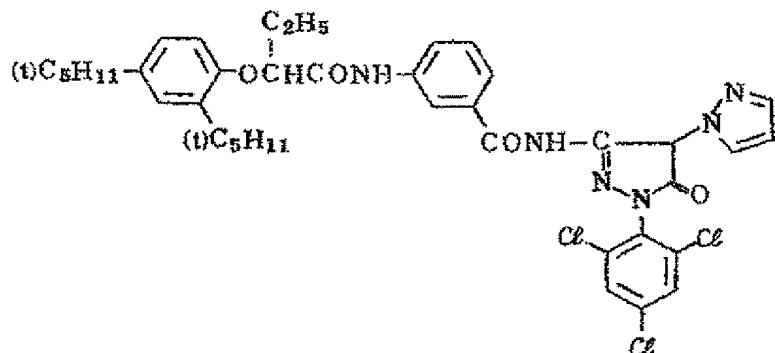
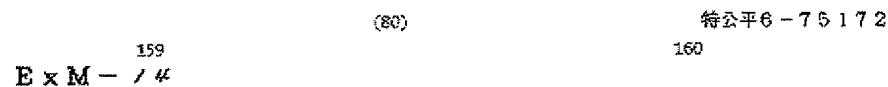




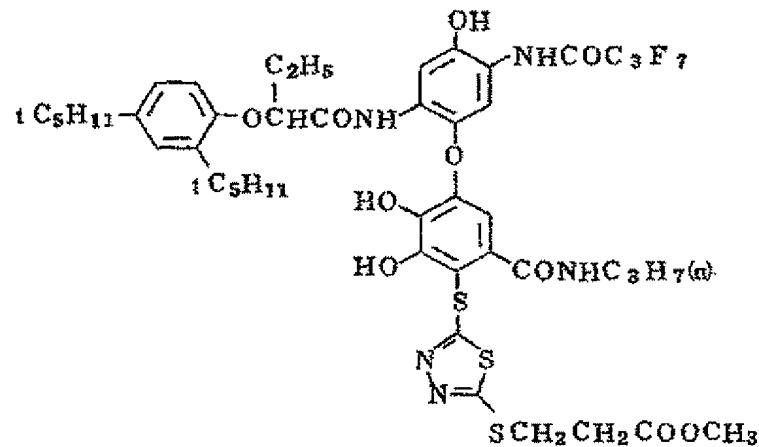




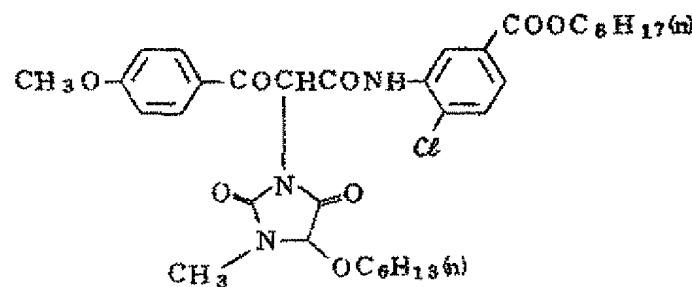




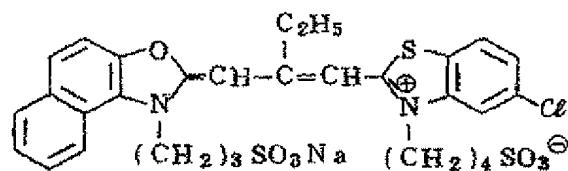
(S1) 161  
 $E \times C = / 6$



$E \times Y = / 7$



$E \times S = /$

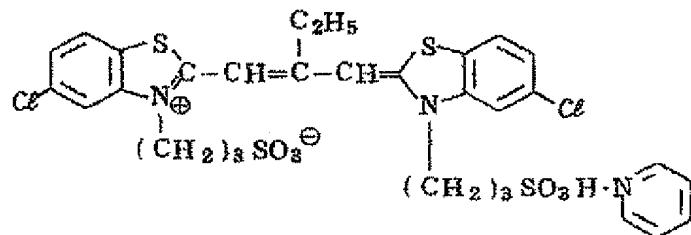


(82)

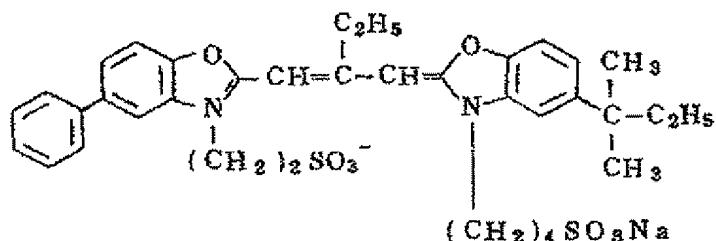
特公平6-75172

164

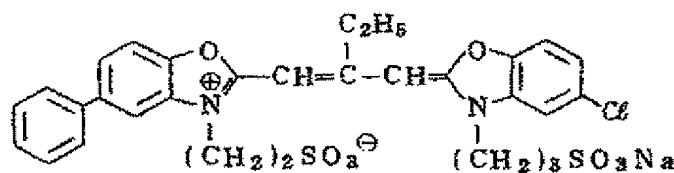
Ex S - 2



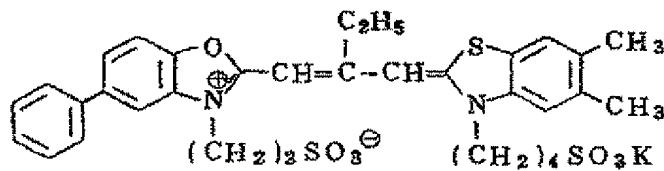
Ex S - 3



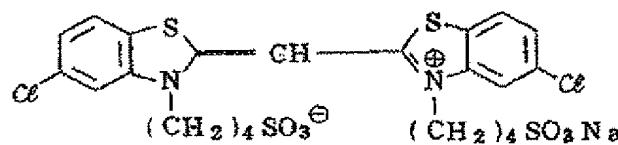
Ex S - 4



Ex S - 5



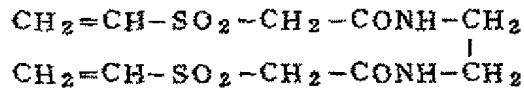
Ex S - 6



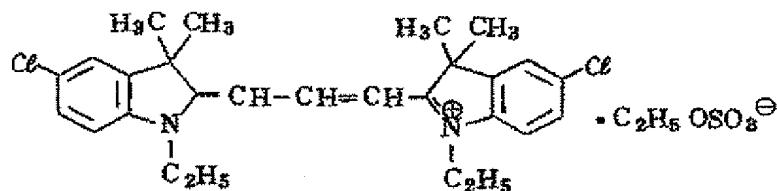
(83)

特公平6-75172

165



$$E \times F = J$$



### 〈課題407～410の作製〉

試料401において第3層、第4層のカブラー-ExC-2のかわりに表1に示したカブラー-A、B、C、D、(2)、(11)、(13)、(20)、(21)にそれぞれ等モルおき

かえした以外、試料4と同様にして作製した。

得られた試料401～410を実施例1の処理工程(III)と同様にしてランニング処理し、残留銀量を測定した。その結果、実施例1と同様な結果を得た。